(19) 世界知的所有権機関 国際事務局



(43) 国際公開日 2004 年12 月23 日 (23.12.2004)

PCT

(10) 国際公開番号 WO 2004/111024 A1

(51) 国際特許分類7:

A61K 31/433, A61P 35/00

(21) 国際出願番号:

PCT/JP2004/008375

C07D 285/12,

(22) 国際出願日:

2004年6月9日(09.06.2004)

(25) 国際出願の言語:

日本語

(26) 国際公開の言語:

日本語

(30) 優先権データ:

特願2003-164727 2003 年6 月 10 日 (10.06.2003) JP 特願2004-121324 2004 年4 月 16 日 (16.04.2004) JP

- (71) 出願人 (米国を除く全ての指定国について): 協和 酸酵工業株式会社 (KYOWA HAKKO KOGYO CO., LTD.) |JP/JP|; 〒1008185 東京都千代田区大手町一丁 目6番1号 Tokyo (JP). 富士写真フイルム株式会社 (FU,JI PHOTO FILM CO., LTD.) |JP/JP|; 〒2500193 神 奈川県南足柄市中沼210番地 Kanagawa (JP).
- (72) 発明者; および

(75) 発明者/出願人 (米国についてのみ): 村形 力 (MU-RAKATA, Chikara) [JP/JP]: 〒4118731 静岡県駿東郡長泉町下土狩 1 1 8 8 協和醱酵工業株式会社 医薬研究センター内 Shizuoka (JP). 井野洋二 (INO, Yoji) [JP/JP]; 〒4118731 静岡県駿東郡長泉町下土狩 1 1 8 8 協和廢酵工業株式会社 医薬研究センター内 Shizuoka (JP). 加藤一彦 (KATO, Kazuhiko) [JP/JP]; 〒4118731 静岡県駿東郡長泉町下土狩 1 1 8 8 協和廢酵工業株式会社 医薬研究センター内 Shizuoka (JP). 山本 潤一郎 (YAMAMOTO, Junichiro) [JP/JP]; 〒4118731 静岡県駿東郡長泉町下土狩 1 1 8 8 協和廢酵工業株式会社 医薬研究センター内 Shizuoka (JP). 北村 雄志(KITAMURA, Yuji) [JP/JP]; 〒4118731 静岡県駿東郡長泉町下土狩 1 1 8 8 協和廢酵工業株式会社 医薬研究センター内 Shizuoka (JP). 中井龍一郎 (NAKAI,

Ryuichiro) [JP/JP]; 〒4118731 静岡県駿東郡長泉町下土狩1188 協和醱酵工業株式会社 医薬研究センター内 Shizuoka (JP). 仲野智久 (NAKANO, Tomohisa) [JP/JP]; 〒1008185 東京都千代田区大手町一丁目6番1号協和醱酵工業株式会社本社内 Tokyo (JP). 辻田徹也 (TSU,JTTA, Tetsuya) [JP/JP]: 〒1038503 東京都中央区日本橋箱崎町36-2 協和醱酵工業株式会社東京支社内 Tokyo (JP).

- (74) 代理人: 特許業務法人特許事務所サイクス (SIKS & CO.); 〒1040031 東京都中央区京橋一丁目8番7号京橋日殖ビル8階 Tokyo (JP).
- (81) 指定国(表示のない限り、全ての種類の国内保護が可能): AE, AG, AL, AM, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BW, BY, BZ, CA, CH, CN, CO, CR, CU, CZ, DE, DK, DM, DZ, EC, EE, EG, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, HR, HU, ID, IL, IN, IS, JP, KE, KG, KP, KR, KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MA, MD, MG, MK, MN, MW, MX, MZ, NA, NI, NO, NZ, OM, PG, PH, PL, PT, RO, RU, SC, SD, SE, SG, SK, SL, SY, TJ, TM, TN, TR, TT, TZ, UA, UG, US, UZ, VC, VN, YU, ZA, ZM, ZW.
- (84) 指定国(表示のない限り、全ての種類の広域保護が可能): ARIPO (BW, GH, GM, KE, LS, MW, MZ, NA, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZM, ZW), ユーラシア (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), ヨーロッパ (AT, BE, BG, CH, CY, CZ, DE, DK, EE, ES, Fl, FR, GB, GR, HU, IE, IT, LU, MC, NL, PL, PT, RO, SE, SI, SK, TR), OAPI (BE, BJ, CE, CG, CI, CM, GA, GN, GQ, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

添付公開書類:

一 国際調査報告書

2文字コード及び他の略語については、定期発行される各PCTガゼットの巻頭に掲載されている「コードと略語のガイダンスノート」を参照。

(54) Title: THIADIAZOLINE DERIVATIVE

(54) 発明の名称: チアジアゾリン誘導体

$$\begin{array}{c}
R^{3} \\
O = \begin{pmatrix}
N - N \\
N - N
\end{pmatrix}$$

$$\begin{array}{c}
R^{1} \\
R^{2}
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
R^{2} \\
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
(1)
\end{array}$$

(57) Abstract: Disclosed are thiadiazoline derivatives represented by the general formula (I): (I) [wherein R¹ represents a hydrogen atom or the like; R² represents a hydrogen atom, -COR⁵ (wherein R⁵ represents a lower alkyl, etc.) or the like; R³ represents a lower alkyl or the like; R⁴ represents an aryl or the like; A represents -(CH₂)_n- (wherein n is an integer of 1-6) or the like; and B represents -NR⁶R² (wherein R⁶ and R² may be the same or different and represent hydrogen atoms, lower alkyls, etc.) or the like] and pharmacologically acceptable salts thereof.

(57) 要約:

一般式(I)

$$\begin{array}{c}
R^{3} \\
O \longrightarrow \\
B-A \longrightarrow N-N \\
R^{4} \longrightarrow N \longrightarrow R^{1} \\
R^{2}
\end{array}$$
(1)

[式中、 R^1 は水素原子などを表し、 R^2 は水素原子、 $-COR^5$ (式中、 R^5 は低級アルキルなどを表す)などを表し、 R^3 は低級アルキルなどを表し、 R^4 はアリールなどを表し、Aは一(CH_2) $_n$ 一(式中、nは1~6の整数を表す)などを表し、Bは一 NR^6R^7 (式中、 R^6 および R^7 は同一または異なって、水素原子、低級アルキルなどを表す)などを表す〕で表されるチアジアゾリン誘導体またはその薬理学的に許容される塩を提供する。

明細書

チアジアゾリン誘導体

技術分野

本発明は腫瘍の治療などに有用なチアジアゾリン誘導体またはその薬理学的に許容される塩に関する。

背景技術

臨床上重要な抗癌剤であるビンカアルカロイド類やタキサン類などの薬剤は微小管と結合し、微小管を構造ユニットとする紡錘体の機能を阻害する作用を有している。紡錘体機能は細胞分裂時(細胞周期M期)における中心体の局在や染色体の正確な分離に必須であり、その機能の阻害は、正常な細胞分裂を阻害し癌細胞に細胞死を誘導することが知られている[バイオケミカル・バイオフィジカル・リサーチ・コミュニケーションズ(Biochem. Biophys. Res. Commun.)、263巻、398ページ(1999年)]。

微小管はM期紡錘体の構成分子としてだけでなく、細胞形態の維持や細胞内物質輸送および神経線維の軸索輸送にも関わっているため、微小管作用性の抗癌剤は癌細胞に作用するだけでなく正常細胞に対しても副作用を及ぼす。例えば、微小管作用薬に特徴的な副作用として、神経線維の軸索輸送の阻害による末梢神経障害が臨床上問題となっている。したがって、微小管以外の、細胞周期M期における紡錘体機能制御に重要な分子に作用し、既存の微小管作用性抗癌剤と同様に紡錘体機能を阻害する薬剤は、既存抗癌剤に見られる微小管作用に由来する上記副作用を回避した新しい抗癌剤になると期待される。

M期キネシンはM期紡錘体制御に関わる蛋白質であり、細胞周期のM期進行において必須の役割を担っている。これら蛋白質は、ATP加水分解により生じたエネルギーを利用して、微小管に沿って蛋白質を移動させる機能を有しており、一般に

「分子モーター」と呼ばれる機能蛋白質の一群である。M期においては、紡錘体の伸長と維持および紡錘体極と呼ばれる構造体形成に深く関わっており、さらに紡錘体微小管に沿った染色体の移動を通して、正しい細胞分裂の進行を制御している。

M期キネシンイージーファイブ(Eg5)は、進化上保存されたサブファミリーを形成するM期キネシンの一つである。Eg5はホモ四量体の双極性分子であって、2本の同じ向きの微小管を架橋して+(プラス)端方向へ移動させ、逆平行に並んだ2本の微小管の間でスライディングを起こし、微小管の-(マイナス)端同士を遠ざけることで、紡錘体極を分離し、双極性の紡錘体構造の形成に関与することが知られている。このようなEg5の機能については、抗体導入実験や特異的阻害剤を用いたヒト細胞の解析から明らかにされている[セル(Ce11)、83巻、1159ページ(1995年);ジャーナル・オブ・セル・バイオロジー(J.

Cell Biol.)、150巻、975ページ(2000年);実験医学、17巻、439ページ(1999年)]。

ヒトEg5の遺伝子は1995年にクローニングされ、昆虫細胞を用いた全長のヒトEg5組換え蛋白質の発現とそれを利用した機能解析が報告されている[セル(Cell)、83巻、1159ページ(1995年)]。遺伝子はGenBankaccession number:X85137、NM004523、

U37426として公的データベースに登録されている。ヒトEg5と相同性が高いアフリカツメガエル由来のEg5を用いた解析[プロシーディングズ・オブ・ザ・ナショナル・アカデミー・オブ・サイエンシーズ・オブ・ユーエスエー(Proc. Natl. Acad. Sci. USA)、96巻、9106ページ(1999年);バイオケミストリー(Biochemistry)、35巻、2365ページ

(1996年)] と同様の手法を用い、大腸菌を用い発現させたヒトEg5のN末端部分を利用し、Eg5に関する生化学的解析および結晶構造解析が報告されている[ジャーナル・オブ・バイオロジカル・ケミストリー

(J. Biological Chemistry)、276巻、25496ページ(2001年);ケミストリー・バイオロジー (Chemistry&

Biology)、9巻、989ページ(2002年)]。

ヒト正常組織におけるEg5の発現は、精巣や胸腺などに限定されることが知られており、また、癌患者の組織を解析した結果より、ヒトEg5は非癌部に比べ癌部において高い発現を示すことが報告されている[プロシーディングズ・オブ・ザ・ナショナル・アカデミー・オブ・サイエンシーズ・オブ・ユーエスエー(Proc. Natl. Acad. Sci. USA)、99巻、4465ページ(2002年)、US6414121B1]。

以上のように、M期キネシンEg5は新規M期作用薬の標的分子として重要であり、その阻害剤は癌などの細胞増殖制御の異常が原因となる疾患の治療剤として有望と考えられる。

ヒトEg5酵素阻害活性を示す化合物としては、モナスタロール

(Monastrol)[サイエンス(Science)、286巻、971ページ (1999年)]、キナゾリン誘導体(WO01/98278)、フェナチアジン誘導体(WO02/057244)、トリフェニルメタン誘導体(WO02/056880)、ジヒドロピリミジン誘導体(WO02/079149, WO02/079169)などが報告されている。

一方、チアジアゾリン誘導体として、転写因子スタット6 (STAT6) 活性化阻害活性やインテグリンのアンタゴニスト作用を有するものが知られている (特開2000-229959号、WO01/56994号)。また、抗菌活性、ACE阻害活性などを有するものも知られている [WO93/22311号、特開昭62-53976号、ジャーナル・オブ・バングラディシュ・ケミカル・ソサエティ(J.Bangladesh Chem. Soc.)、1992年、5巻、127ページ]。

発明の開示

本発明の目的は、細胞増殖が関わる疾患の治療、例えば悪性腫瘍(乳癌、胃癌、卵巣癌、大腸癌、肺癌、脳腫瘍、喉頭癌、血液系の癌、膀胱癌および前立腺癌を含む尿生殖管の癌、腎癌、皮膚癌、肝癌、膵癌、子宮癌など)、再狭窄、心肥大、免

疫疾患などの治療に有用なチアジアゾリン誘導体またはその薬理学的に許容され る塩を提供することにある。

本発明は、以下の(1)~(34)に関する。

(1) 一般式(I)

$$\begin{array}{c}
R^{3} \\
O = \\
B - A \\
R^{4} \\
S \\
R^{2}
\end{array}$$
(1)

< 式中、

R¹は水素原子、置換もしぐは非置換の低級アルキル、置換もしくは非置換の低級アルケニル、置換もしくは非置換の低級アルキニルまたは置換もしくは非置換のシクロアルキルを表し、

R²は水素原子または一COR⁵(式中、R⁵は置換もしくは非置換の低級アルキル、 置換もしくは非置換の低級アルケニル、置換もしくは非置換の低級アルキニルまた は置換もしくは非置換のシクロアルキルを表す)

を表すか、または R^1 と R^2 が隣接する窒素原子と一緒になって置換もしくは非置換の複素環基を形成し、

R³は水素原子、置換もしくは非置換の低級アルキル、置換もしくは非置換の低級アルケニル、置換もしくは非置換の低級アルキニルまたは置換もしくは非置換のシクロアルキルを表し、

 R^4 は置換もしくは非置換のアリールまたは置換もしくは非置換の複素環基を表し、Aは、-(CH_2) $_n$ -(式中、nは1~6の整数を表す)または式(II)

(式中、mは0~2の整数を表し、ZはBと結合するCHまたは窒素原子を表す)を表し、

(i) Aが一(CH_2) $_n$ ーであり、 $_n$ が1または2であるとき

Bは、-NR⁶R⁷ {式中、R⁶は水素原子または低級アルキルを表し、R⁷は置換低級アルキル、-COR⁸ [式中、R⁸は置換低級アルキル(但し、トリフルオロメチルではない)、置換低級アルコキシ、置換もしくは非置換のアリールオキシ、置換もしくは非置換の複素環基または-NR⁹R¹⁰ (式中、R⁹およびR¹⁰は、同一または異なって、水素原子、置換もしくは非置換の低級アルキル、置換もしくは非置換の低級アルキニル、置換もしくは非置換の低級アルケニル、置換もしくは非置換の低級アルキニル、置換もしくは非置換のシクロアルキル、置換もしくは非置換のアリールまたは置換もしくは非置換の複素環基を表すか、またはR⁹とR¹⁰が隣接する窒素原子と一緒になって置換もしくは非置換の複素環基を形成する)を表す〕を表すか、またはR⁶とR⁷が隣接する窒素原子と一緒になって置換もしくは非置換の複素環基を形成する}、

 $-OR^{11}$ (式中、 R^{11} は置換低級アルキル、置換もしくは非置換の低級アルカノイル、置換もしくは非置換の低級アルキルカルバモイル、置換もしくは非置換のジ 低級アルキルカルバモイルまたは置換もしくは非置換の複素環カルボニルを表す)、 $-SR^{12}$ (式中、 R^{12} は前記 R^{11} と同義である)、または

 $CH=NR^{13}$ (式中、 R^{13} はヒドロキシまたは置換もしくは非置換の低級アルコキシを表す)を表し、

(i i) Aが一(CH₂)_nーであり、nが3~6の整数であるとき、

Bは一NR¹⁴R¹⁵ {式中、R¹⁴およびR¹⁵は同一または異なって、水素原子、置換もしくは非置換の低級アルキル、置換もしくは非置換の低級アルケニル、置換もしくは非置換の低級アルキニル、置換もしくは非置換のシクロアルキル、置換もしくは非置換のアリール、置換もしくは非置換の複素環基、一COR¹⁶ [式中、R¹⁶ は置換もしくは非置換の低級アルキル、置換もしくは非置換の低級アルケニル、置換もしくは非置換の低級アルキニル、置換もしくは非置換のシクロアルキル、置換もしくは非置換のアリール、置換もしくは非置換ので変素環基、置換もしくは非置換の低級アルコキシ、置換もしくは非置換のアリールオキシまたは一NR¹⁷R¹⁸ (式中、R¹⁷およびR¹⁸は、同一または異なって、水素原子、置換もしくは非置

換の低級アルキル、置換もしくは非置換の低級アルケニル、置換もしくは非置換の 低級アルキニル、置換もしくは非置換のシクロアルキル、置換もしくは非置換のア リールまたは置換もしくは非置換の複素環基を表すか、またはR¹⁷とR¹⁸が隣接 する窒素原子と一緒になって置換もしくは非置換の複素環基を形成する)を表す] または一SO₂R¹⁹[式中、R¹⁹は置換もしくは非置換の低級アルキル、置換もし くは非置換の低級アルケニル、置換もしくは非置換の低級アルキニル、置換もしく は非置換のシクロアルキル、置換もしくは非置換の下リール、置換もしくは非置換 の複素環基または一NR²⁰R²¹(式中、R²⁰およびR²¹は同一または異なって、 水素原子、置換もしくは非置換の低級アルキル、置換もしくは非置換の低級アルケ ニル、置換もしくは非置換の低級アルキル、置換もしくは非置換の低級アルケ ニル、置換もしくは非置換の低級アルキニルまたは置換もしくは非置換のシクロア ルキルを表すか、またはR²⁰とR²¹が隣接する窒素原子と一緒になって置換もし くは非置換の複素環基を形成する)を表す〕を表すか、またはR¹⁴とR¹⁵が隣接 する窒素原子と一緒になって置換もしくは非置換の複素環基を形成する}、

- -OR²² (式中、R²²は前記R¹¹と同義である)、
- -SR²³ (式中、R²³は前記R¹¹と同義である)、または
- CH=NR²⁴ (式中、R²⁴は前記R¹³と同義である)を表し、
- (i i i) Aが式(II) であるとき、

Bは水素原子、置換もしくは非置換の低級アルキル、置換もしくは非置換の低級アルカノイル、置換もしくは非置換の低級アルコキシカルボニルまたは置換もしくは非置換の低級アルキンスルボニルを表す>

で表されるチアジアゾリン誘導体またはその薬理学的に許容される塩。

- (2) R^1 が水素原子または低級アルキルである(1)記載のチアジアゾリン誘導体またはその薬理学的に許容される塩。
- (3) R^2 が $-COR^5$ (式中、 R^5 は前記と同義である)である(1)または(2)記載のチアジアゾリン誘導体またはその薬理学的に許容される塩。
- (4) R⁵が低級アルキルである(3)記載のチアジアゾリン誘導体またはその 薬理学的に許容される塩。

(5) R^5 が t e r t ーブチルである(3)記載のチアジアゾリン誘導体またはその薬理学的に許容される塩。

- (6) R^3 が低級アルキルである(1)~(5)のいずれかに記載のチアジアゾリン誘導体またはその薬理学的に許容される塩。
- (7) R^3 が t e r t ーブチルである(1)~(5)のいずれかに記載のチアジアゾリン誘導体またはその薬理学的に許容される塩。
- (8) R⁴が置換もしくは非置換のアリールである(1)~(7)のいずれかに 記載のチアジアゾリン誘導体またはその薬理学的に許容される塩。
- (9) R^4 がフェニルである(1)~(7)のいずれかに記載のチアジアゾリン 誘導体またはその薬理学的に許容される塩。
- (10) Aがー $(CH_2)_n$ ー(式中、nは前記と同義である)である(1)~ (9)のいずれかに記載のチアジアゾリン誘導体またはその薬理学的に許容される塩。
- (11) nが1または2である(10)記載のチアジアゾリン誘導体またはその 薬理学的に許容される塩。
- (12) BがーNR⁶R⁷(式中、R⁶およびR⁷はそれぞれ前記と同義である)である(11)記載のチアジアゾリン誘導体またはその薬理学的に許容される塩。
- (13) R⁶が水素原子である(12)記載のチアジアゾリン誘導体またはその 薬理学的に許容される塩。
- (14) R^7 が $-COR^8$ (式中、 R^8 は前記と同義である)である(12)または(13)記載のチアジアゾリン誘導体またはその薬理学的に許容される塩。
- (15) $R^6 \& R^7$ が隣接する窒素原子と一緒になって置換もしくは非置換の複素環基を形成する(12)記載のチアジアゾリン誘導体またはその薬理学的に許容される塩。
- (16) nが3~6の整数である(10)記載のチアジアゾリン誘導体またはその薬理学的に許容される塩。
- (17) nが3である(10)記載のチアジアゾリン誘導体またはその薬理学的

に許容される塩。

(18) $Bが-NR^{14}R^{15}$ (式中、 R^{14} および R^{15} はそれぞれ前記と同義である) である (17) 記載のチアジアゾリン誘導体またはその薬理学的に許容される塩。

- (19) R^{14} が水素原子である(18)記載のチアジアゾリン誘導体またはその薬理学的に許容される塩。
- (20) R¹⁵が置換もしくは非置換の低級アルキルである(18)または(19)記載のチアジアゾリン誘導体またはその薬理学的に許容される塩。
- (21) R¹⁵が-COR¹⁶ (式中、R¹⁶は前記と同義である) である (18) または (19) 記載のチアジアゾリン誘導体またはその薬理学的に許容される塩。
- (22) R¹⁶が置換もしくは非置換の複素環基である(21)記載のチアジア ゾリン誘導体またはその薬理学的に許容される塩。
- (23) R^{16} が $-NR^{17}R^{18}$ (式中、 R^{17} および R^{18} はそれぞれ前記と同義である) である (21) 記載のチアジアゾリン誘導体またはその薬理学的に許容される塩。
- (24) R^{15} が $-SO_2R^{19}$ (式中、 R^{19} は前記と同義である) である (18) または (19) 記載のチアジアゾリン誘導体またはその薬理学的に許容される塩。 (25) Aが式 (II) である (1) ~ (9) のいずれかに記載のチアジアゾリン誘導体またはその薬理学的に許容される塩。
- (26) Zが窒素原子である(25)記載のチアジアゾリン誘導体またはその薬理学的に許容される塩。
- (27) Bが水素原子または置換もしくは非置換の低級アルキルである(25) または(26)記載のチアジアゾリン誘導体またはその薬理学的に許容される塩。
- (28) (1)~(27)のいずれかに記載のチアジアゾリン誘導体またはその 薬理学的に許容される塩を有効成分として含有する医薬。
- (29) (1)~(27)のいずれかに記載のチアジアゾリン誘導体またはその 薬理学的に許容される塩を有効成分として含有するM期キネシンEg5阻害剤。

(30) (1)~(27)のいずれかに記載のチアジアゾリン誘導体またはその 薬理学的に許容される塩を有効成分として含有する抗腫瘍剤。

- (31) (1) \sim (27) のいずれかに記載のチアジアゾリン誘導体またはその 薬理学的に許容される塩の有効量を投与することを特徴とするM期キネシンE g 5阻害方法。
- (32) (1)~(27)のいずれかに記載のチアジアゾリン誘導体またはその 薬理学的に許容される塩の有効量を投与することを特徴とする悪性腫瘍の治療方 法。
- (33) M期キネシンEg5阻害剤の製造のための(1)~(27)のいずれかに記載のチアジアゾリン誘導体またはその薬理学的に許容される塩の使用。
- (34) 抗腫瘍剤の製造のための(1)~(27)のいずれかに記載のチアジア ゾリン誘導体またはその薬理学的に許容される塩の使用。

以下、一般式(I)で表される化合物を化合物(I)という。他の式番号の化合物についても同様である。

- 一般式(I)の各基の定義において、
- (i) 低級アルキル、低級アルコキシ、低級アルカノイル、低級アルコキシカルボニル、低級アルキルカルバモイル、ジ低級アルキルカルバモイルおよび低級アルキルスルホニルの低級アルキル部分としては、例えば直鎖または分岐状の炭素数1~10のアルキル、具体的にはメチル、エチル、プロピル、イソプロピル、ブチル、イソブチル、secーブチル、tertーブチル、ペンチル、イソペンチル、ネオペンチル、ヘキシル、ヘプチル、オクチル、ノニル、デシルなどがあげられる。ジ低級アルキルカルバモイルの2つの低級アルキル部分は、同一でも異なっていてもよい。
- (i i) 低級アルケニルとしては、例えば直鎖または分岐状の炭素数 2~10のアルケニル、具体的にはビニル、アリル、1ープロペニル、ブテニル、ペンテニル、ヘキセニル、ヘプテニル、オクテニル、ノネニル、デセニルなどがあげられる。
 - (i i i) 低級アルキニルとしては、例えば直鎖または分岐状の炭素数2~10の

アルキニル、具体的にはエチニル、プロピニル、ブチニル、ペンチニル、ヘキシニル、ヘプチニル、オクチニル、ノニニル、デシニルなどがあげられる。

- (iv) シクロアルキルとしては、例えば炭素数 $3 \sim 8$ のシクロアルキル、具体的にはシクロプロピル、シクロブチル、シクロペンチル、シクロヘキシル、シクロへプチル、シクロオクチルなどがあげられる。
- (v) アリールおよびアリールオキシのアリール部分としては、例えばフェニル、 ナフチルなどがあげられる。
- (vi) 複素環基および複素環カルボニルの複素環基部分としては、例えば脂肪族 複素環基、芳香族複素環基などがあげられる。脂肪族複素環基としては、例えば窒 素原子、酸素原子および硫黄原子から選ばれる少なくとも1個の原子を含む5員ま たは6員の単環性脂肪族複素環基、3~8員の環が縮合した二環または三環性で窒 素原子、酸素原子および硫黄原子から選ばれる少なくとも1個の原子を含む縮環性 脂肪族複素環基などがあげられ、具体的にはアゼチジニル、テトラヒドロチエニル、 テトラヒドロチオピラニル、イミダゾリジニル、ピロリジニル、オキサゾリニル、 ジオキソラニル、ピペリジノ、ピペリジニル、ピペラジニル、モルホリノ、モルホ リニル、チオモルホリニル、ホモピペリジニル、ホモピペラジニル、テトラヒドロ ピリジニル、テトラヒドロキノリニル、テトラヒドロイソキノリニル、テトラヒド ロフラニル、テトラヒドロピラニル、ジヒドロベンゾフラニル、ピラニルなどがあ げられる。芳香族複素環基としては、例えば窒素原子、酸素原子および硫黄原子か ら選ばれる少なくとも1個の原子を含む5員または6員の単環性芳香族複素環基、 3~8員の環が縮合した二環または三環性で窒素原子、酸素原子および硫黄原子か ら選ばれる少なくとも1個の原子を含む縮環性芳香族複素環基などがあげられ、具 体的にはフリル、チエニル、ピロリル、ピラゾリル、イミダゾリル、トリアゾリル、・ テトラゾリル、チアゾリル、イソチアゾリル、オキサゾリル、イソオキサゾリル、 チアジアゾリル、オキサジアゾリル、ピリジル、ピラジニル、ピリミジニル、ピリ ダジニル、インドリル、イソインドリル、インダゾリル、ベンゾオキサゾリル、ベ ンゾチエニル、ベンゾイミダゾリル、ベンゾチアゾリル、ベンゾトリアゾリル、プ

リニル、キノリル、イソキノリル、キナゾリニル、フタラジニル、キノキサリニル、 ナフチリジニル、ベンゾジアゼピニル、フェノチアジニル、ベンゾピラニル、シン ノリニルなどがあげられる。

(vii) 隣接する窒素原子と一緒になって形成される複素環基としては、例えば少なくとも1個の窒素原子を含む脂肪族複素環基などがあげられる。該少なくとも1個の窒素原子を含む脂肪族複素環基は、酸素原子、硫黄原子または他の窒素原子を含んでもいてよく、例えば1ーピロリル、ピロリジニル、イミダゾリル、モルホリノ、チオモルホリノ、ピラゾリジニル、ピペリジノ、ピペラジニル、ホモピペラジニル、アジリジニル、アゼチジニル、アゾリジニル、ペルヒドロアゼピニル、ペルヒドロアゾシニル、テトラヒドロキノリニル、テトラヒドロイソキノリニル、インドリル、イソインドリル、1,3ージヒドロイソインドリル、ピロリドニル、スクシンイミジル、グルタルイミジル、ピペリドニル、1,2ーチアザパン-2ーイルなどがあげられる。

(viii)置換低級アルキル、置換低級アルケニル、置換低級アルキニル、置換シクロアルキル、置換低級アルコキシ、置換低級アルカノイル、置換低級アルコキシカルボニル、置換低級アルキルカルバモイル、置換ジ低級アルキルカルバモイルおよび置換低級アルキルスルホニルにおける置換基としては、同一または異なって例えば置換数1~置換可能な数の、好ましくは1~3の、ハロゲン、ヒドロキシ、オキソ、ニトロ、アジド、シアノ、カルボキシ、

置換もしくは非置換のシクロアルキル{該置換シクロアルキルにおける置換基(a) としては、同一または異なって例えば置換数1~3の、

ハロゲン、ヒドロキシ、オキソ、アミノ、ニトロ、アジド、シアノ、カルボキシ、

置換もしくは非置換の低級アルコキシ(該置換低級アルコキシにおける置換基(b)としては、同一または異なって例えば置換数1~3の、

ハロゲン、ヒドロキシ、オキソ、アミノ、ニトロ、アジド、シアノ、カルボキシ、低級アルコキシ、ヒドロキシ置換低級アルコキシ、低級アルコキ

シ置換低級アルコキシ、アミノ置換低級アルコキシ、低級アルキルアミノ、 ジ低級アルキルアミノ、ヒドロキシ置換低級アルキルアミノ、低級アルコ キシ置換低級アルキルアミノ、アミノ置換低級アルキルアミノ、アラルキ ルオキシ、アリール、アリールオキシ、複素環基

などがあげられる)、

置換もしくは非置換の低級アルキルチオ(該置換低級アルキルチオにおける置換基は前記置換低級アルコキシにおける置換基(b)と同義である)、

置換もしくは非置換の低級アルカノイル(該置換低級アルカノイルにおける置換基は前記置換低級アルコキシにおける置換基(b)と同義である)、

-NR²⁵R²⁶ [式中、R²⁵およびR²⁶は同一または異なって、

水素原子、置換もしくは非置換の低級アルキル(該置換低級アルキルにおける置換基は前記置換低級アルコキシにおける置換基(b)と同義である)、 置換もしくは非置換の低級アルカノイル(該置換低級アルカノイルにおける置換基は前記置換低級アルコキシにおける置換基(b)と同義である)、 アラルキル、アリールまたは複素環基

を表すか、またはR²⁵とR²⁶が隣接する窒素原子と一緒になって置換もしくは 非置換の複素環基を形成する(該隣接する窒素原子と一緒になって形成される 置換複素環基における置換基は前記低級アルコキシにおける置換基(b)と同 義である)]、

アリール、複素環基

などがあげられる}、

置換もしくは非置換のアリール(該置換アリールにおける置換基は後記置換アリールにおける置換基(xi)と同義である)、

置換もしくは非置換の複素環基(該置換複素環基における置換基は後記置換複素環基における置換基(x i i) と同義である)、

-NR²⁷R²⁸<式中、R²⁷およびR²⁸は、同一または異なって、 水素原子、ヒドロキシ、アミノ、

置換もしくは非置換の低級アルコキシ(該置換低級アルコキシにおける置換基は前記置換シクロアルキルにおける置換基(a)と同義である)、

置換もしくは非置換の低級アルキルアミノ(該置換低級アルキルアミノにおける置換基は前記置換シクロアルキルにおける置換基(a)と同義である)、

置換もしくは非置換のジ低級アルキルアミノ(該置換ジ低級アルキルアミノにおける置換基は前記置換シクロアルキルにおける置換基(a)と同義である)、 置換もしくは非置換の低級アルキル{該置換低級アルキルにおける置換基(c)としては、例えば置換数1~3の

ハロゲン、ヒドロキシ、オキソ、ニトロ、アジド、シアノ、カルボキシ、 置換もしくは非置換のシクロアルキル(該置換シクロアルキルにおける置 換基は前記置換シクロアルキルにおける置換基(a)と同義である)、

置換もしくは非置換のアリール(該置換アリールにおける置換基は後記置 換アリールにおける置換基(x i)と同義である)、

置換もしくは非置換の複素環基(該置換複素環基における置換基は後記置 換複素環基における置換基(x i i)と同義である)、

置換もしくは非置換の低級アルコキシ(該置換低級アルコキシにおける置換基は前記置換シクロアルキルにおける置換基(a)と同義である)、

置換もしくは非置換の低級アルキルチオ(該置換低級アルキルチオにおける置換基は前記置換シクロアルキルにおける置換基(a)と同義である)、 置換もしくは非置換の低級アルカノイル(該置換低級アルカノイルにおける置換基は前記置換シクロアルキルにおける置換基(a)と同義である)、 置換もしくは非置換の低級アルコキシカルボニル(該置換低級アルコキシカルボニルにおける置換基は前記置換シクロアルキルにおける置換基は前記置換シクロアルキルにおける置換基(a)と同義である)、

- -O(CH₂CH₂O)_pR²⁹(式中、pは1~15の整数を表し、R²⁹は 水素原子または低級アルキルを表す)、
- -NR³⁰R³¹ [式中、R³⁰およびR³¹は、同一または異なって、

水素原子、ヒドロキシ、アミノ、低級アルキルアミノ、ジ低級アルキルアミノ、

置換もしくは非置換の低級アルコキシ(該置換低級アルコキシにおける置換基は前記置換シクロアルキルにおける置換基(a)と同義である)、

置換もしくは非置換の低級アルキル(該置換低級アルキルにおける置換基は前記置換シクロアルキルにおける置換基(a)と同義である)、 置換もしくは非置換の低級アルケニル(該置換低級アルケニルにおける置換基は前記置換シクロアルキルにおける置換基(a)と同義である)、

置換もしくは非置換の低級アルキニル(該置換低級アルキニルにおける置換基は前記置換シクロアルキルにおける置換基(a)と同義である)、

置換もしくは非置換のシクロアルキル(該置換シクロアルキルにおける置換基は前記置換シクロアルキルにおける置換基(a)と同義である)、

置換もしくは非置換のアリール(該置換アリールにおける置換基は後 記置換アリールにおける置換基(x i)と同義である)、

置換もしくは非置換の複素環基(該置換複素環基における置換基は後 記置換複素環基における置換基(x i i)と同義である)、

置換もしくは非置換の低級アルカノイル(該置換低級アルカノイルにおける置換基は前記置換シクロアルキルにおける置換基(a)と同義である)、

置換もしくは非置換の低級アルコキシカルボニル(該置換低級アルコキシカルボニルにおける置換基は前記置換シクロアルキルにおける置換基(a)と同義である)、

置換もしくは非置換の低級アルキルスルホニル(該置換低級アルキル

スルホニルにおける置換基は前記置換シクロアルキルにおける置換基(a)と同義である)、

置換もしくは非置換のアロイル(該置換アロイルにおける置換基は後 記置換アリールにおける置換基(x i)と同義である)、

置換もしくは非置換のアリールオキシカルボニル (該置換アリールオキシカルボニルにおける置換基は後記置換アリールにおける置換基 (x i) と同義である)または

置換もしくは非置換のアラルキル(該置換アラルキルにおける置換基は後記置換アリールにおける置換基(x i)と同義である)

を表すか、またはR³0とR³1が隣接する窒素原子と一緒になって置換もしくは非置換の複素環基を形成する(該隣接する窒素原子と一緒になって形成される置換複素環基における置換基は後記置換複素環基における置換基(x i i)と同義である)]、

- CONR³²R³³ (式中、R³²およびR³³はそれぞれ前記R³⁰およびR³¹と同義である)、
- -SO₂R³⁴ [式中、R³⁴は

置換もしくは非置換の低級アルキル(該置換低級アルキルにおける置換基は前記置換シクロアルキルにおける置換基(a)と同義である)、 置換もしくは非置換の低級アルケニル(該置換低級アルケニルにおける置換基は前記置換シクロアルキルにおける置換基(a)と同義である)、

置換もしくは非置換の低級アルキニル(該置換低級アルキニルにおける置換基は前記置換シクロアルキルにおける置換基(a)と同義である)、

置換もしくは非置換のシクロアルキル(該置換シクロアルキルにおける置換基は前記置換シクロアルキルにおける置換基(a)と同義である)、

置換もしくは非置換のアリール(該置換アリールにおける置換基は後 記置換アリールにおける置換基(x i)と同義である)、

置換もしくは非置換の複素環基(該置換複素環基における置換基は後 記置換複素環基における置換基(x i i)と同義である)、

置換もしくは非置換の低級アルコキシ(該置換低級アルコキシにおける置換基は前記置換シクロアルキルにおける置換基(a)と同義である)または

-NR³⁵R³⁶ (式中、R³⁵およびR³⁶はそれぞれ前記R³⁰およびR³¹と同義である)

を表す]、

 $-N^{+}R^{37}R^{38}R^{39}X^{-}$ (式中、 R^{37} および R^{38} は同一または異なって低級アルキルを表すか、または R^{37} と R^{38} が隣接する窒素原子と一緒になって複素環基を形成し、 R^{39} は低級アルキルを表し、Xはハロゲンを表す)などがあげられる}、

置換もしくは非置換の低級アルケニル(該置換低級アルケニルにおける置換基は前記置換低級アルキルにおける置換基(c)と同義である)、

置換もしくは非置換の低級アルキニル(該置換低級アルキニルにおける置換基は前記置換低級アルキルにおける置換基(c)と同義である)、

置換もしくは非置換のシクロアルキル(該置換シクロアルキルにおける置換基は前記置換低級アルキルにおける置換基(c)と同義である)、

置換もしくは非置換のアリール(該置換アリールにおける置換基は後記置換アリールにおける置換基(xi)と同義である)、

置換もしくは非置換の複素環基(該置換複素環基における置換基は後記置換複素環基における置換基(x i i)と同義である)、

-COR⁴° [式中、R⁴ºは

置換もしくは非置換の低級アルキル(該置換低級アルキルにおける置換基は前記置換低級アルキルにおける置換基(c)と同義である)、

置換もしくは非置換の低級アルケニル(該置換低級アルケニルにおける置換基は前記置換低級アルキルにおける置換基(c)と同義である)、

置換もしくは非置換の低級アルキニル(該置換低級アルキニルにおける置換基は前記置換低級アルキルにおける置換基(c)と同義である)、

置換もしくは非置換のシクロアルキル(該置換シクロアルキルにおける置換基は前記置換低級アルキルにおける置換基(c)と同義である)、

置換もしくは非置換のアリール(該置換アリールにおける置換基は後記置換アリールにおける置換基(x i)と同義である)、

置換もしくは非置換の複素環基(該置換複素環基における置換基は後記置 換複素環基における置換基(x i i)と同義である)、

置換もしくは非置換の低級アルコキシ(該置換低級アルコキシにおける置換基は前記置換低級アルキルにおける置換基(c)と同義である)、

置換もしくは非置換のアリールオキシ(該置換アリールオキシにおける置換基は後記置換アリールにおける置換基(xi)と同義である)または置換もしくは非置換の複素環オキシ(該置換複素環オキシにおける置換基は後記置換複素環における置換基(xii)と同義である)

を表す〕、

- CONR⁴¹R⁴² (式中、R⁴¹およびR⁴²はそれぞれ前記R³⁰およびR³¹と 同義である)、または
- -SO₂R⁴³ [式中、R⁴³は

置換もしくは非置換の低級アルキル(該置換低級アルキルにおける置換基は前記置換低級アルキルにおける置換基(c)と同義である)、

置換もしくは非置換の低級アルケニル(該置換低級アルケニルにおける置換基は前記置換低級アルキルにおける置換基(c)と同義である)、

置換もしくは非置換の低級アルキニル(該置換低級アルキニルにおける置換基は前記置換低級アルキルにおける置換基(c)と同義である)、

置換もしくは非置換のシクロアルキル(該置換シクロアルキルにおける置

換基は前記置換低級アルキルにおける置換基(c)と同義である)、

置換もしくは非置換のアリール(該置換アリールにおける置換基は後記置 換アリールにおける置換基(x i)と同義である)、

置換もしくは非置換の複素環基(該置換複素環基における置換基は後記置 換複素環基における置換基(x i i)と同義である)、

置換もしくは非置換の低級アルコキシ(該置換低級アルコキシにおける置換基は前記置換低級アルキルにおける置換基(c)と同義である)または $-NR^{44}R^{45}$ (式中、 R^{44} および R^{45} はそれぞれ前記 R^{30} および R^{31} と同義である)

を表す]

を表すか、またはR²⁷とR²⁸が隣接する窒素原子と一緒になって置換もしくは非 置換の複素環基を形成する(該隣接する窒素原子と一緒になって形成される置換複 素環基における置換基は後記置換複素環基における置換基(x i i)と同義である) を表す>、

- CONR ⁴⁶ R ⁴⁷ (式中、R ⁴⁶ およびR ⁴⁷ はそれぞれ前記R ²⁷ およびR ²⁸ と同義である)、

-COR⁴⁸ [式中、R⁴⁸は

置換もしくは非置換の低級アルキル(該置換低級アルキルにおける置換基は前 記置換低級アルキルにおける置換基(c)と同義である)、

置換もしくは非置換の低級アルケニル(該置換低級アルケニルにおける置換基は前記置換低級アルキルにおける置換基(c)と同義である)、

置換もしくは非置換の低級アルキニル(該置換低級アルキニルにおける置換基は前記置換低級アルキルにおける置換基(c)と同義である)、

置換もしくは非置換のシクロアルキル(該置換シクロアルキルにおける置換基は前記置換低級アルキルにおける置換基(c)と同義である)、

置換もしくは非置換のアリール(該置換アリールにおける置換基は後記置換ア リールにおける置換基(xi)と同義である)または

置換もしくは非置換の複素環基(該置換複素環基における置換基は後記置換複素環基における置換基(x i i) と同義である)

を表す」、

- -COOR⁴⁹ (式中、R⁴⁹は前記R⁴⁸と同義である)、
- -SO₂R⁵⁰ [式中、R⁵⁰は

置換もしくは非置換の低級アルキル(該置換低級アルキルにおける置換基は前 記置換低級アルキルにおける置換基(c)と同義である)、

置換もしくは非置換の低級アルケニル(該置換低級アルケニルにおける置換基は前記置換低級アルキルにおける置換基(c)と同義である)、

置換もしくは非置換の低級アルキニル(該置換低級アルキニルにおける置換基は前記置換低級アルキルにおける置換基(c)と同義である)、

置換もしくは非置換のシクロアルキル(該置換シクロアルキルにおける置換基は前記置換低級アルキルにおける置換基(c)と同義である)、

置換もしくは非置換のアリール(該置換アリールにおける置換基は後記置換アリールにおける置換基(x i) と同義である)、

置換もしくは非置換の複素環基(該置換複素環基における置換基は後記置換複素環基における置換基(x i i)と同義である)、

置換もしくは非置換の低級アルコキシ(該置換低級アルコキシにおける置換基 は前記置換低級アルキルにおける置換基(c)と同義である)または

-NR⁵¹R⁵² (式中、R⁵¹およびR⁵²はそれぞれ前記R³⁰およびR³¹と同義である)

を表す]、

-OR⁵³ [式中、R⁵³は

置換もしくは非置換の低級アルキル(該置換低級アルキルにおける置換基は前 記置換低級アルキルにおける置換基(c)と同義である)、

置換もしくは非置換の低級アルケニル(該置換低級アルケニルにおける置換基は前記置換低級アルキルにおける置換基(c)と同義である)、

置換もしくは非置換の低級アルキニル(該置換低級アルキニルにおける置換基は前記置換低級アルキルにおける置換基(c)と同義である)、

置換もしくは非置換のシクロアルキル(該置換シクロアルキルにおける置換基は前記置換低級アルキルにおける置換基(c)と同義である)、

置換もしくは非置換のアリール(該置換アリールにおける置換基は後記置換ア リールにおける置換基(x i) と同義である)、

置換もしくは非置換の複素環基(該置換複素環基における置換基は後記置換複素環基における置換基(x i i)と同義である)、

- -COR⁵⁴ (式中、R⁵⁴は前記R⁵⁰と同義である)、
- -SO₂R⁵⁵ (式中、R'⁵⁵は前記R⁵⁰と同義である) または
- Si R⁵⁶ R⁵⁷ R⁵⁸ (式中、R⁵⁶、R⁵⁷およびR⁵⁸は同一または異なって、 水素原子、ヒドロキシ、低級アルキルまたは低級アルコキシを表す)

を表す]、

- -SR⁵⁹ (式中、R⁵⁹は前記R⁵³と同義である)、
- -N⁺R⁶⁰R⁶¹R⁶²X¹⁻(式中、R⁶⁰、R⁶¹、R⁶²およびX¹はそれぞれ前記R³ 7、R³⁸、R³⁹およびXと同義である)などがあげられる。

ここで示した低級アルキル、低級アルコキシ、低級アルキルチオ、低級アルキルアミノ、ジ低級アルキルアミノ、低級アルコキシカルボニル、低級アルカノイル、低級アルコキシ置換低級アルコキシ、低級アルコキシ置換低級アルキルアミノおよび低級アルキルスルホニルの低級アルキル部分、低級アルケニル、低級アルキニルならびにシクロアルキルは、それぞれ前記は前記低級アルキル(i)、低級アルケニル(ii)、低級アルキニル(ii)、低級アルキニル(ii) およびシクロアルキル(iv) と同義であり、ヒドロキシ置換低級アルコキシ、アミノ置換低級アルコキシ、低級アルコキシであり、ヒドロキシ置換低級アルコキシ、アミノ置換低級アルコキシ、低級アルコキシでは級アルコキシ、ヒドロキシ置換低級アルキルアミノ、アミノ置換低級アルキルアミノおよび低級アルコキシ置換低級アルキルアミノのアルキレン部分は、前記低級アルキル(i)の定義であげた基から水素原子を一つ除いたものと同義である。ジ低級アルキルアミノにおける2つの低級アルキル部分は同一でも異なってい

てもよい。また、ここで示したアリール、アリールオキシ、アリールオキシカルボニルおよびアロイルのアリール部分、複素環基、複素環オキシにおける複素環基部分ならびに隣接する窒素原子と一緒になって形成される複素環基は、それぞれ前記アリール(v)、複素環基(v i)および隣接する窒素原子と一緒になって形成される複素環基(v i i)と同義であり、ここで示したアラルキルおよびアラルキルオキシのアラルキル部分(i x)としては、例えば炭素数 $7 \sim 15$ のアラルキル、具体的にはベンジル、フェネチル、ベンズヒドリル、ナフチルメチルなどがあげられる。また、ハロゲン(x)はフッ素、塩素、臭素およびヨウ素の各原子を意味する。

(xi)置換アリールおよび置換アリールオキシにおける置換基としては、同一または異なって例えば置換数 $1\sim3$ の、ハロゲン、ヒドロキシ、ニトロ、シアノ、アジド、メチレンジオキシ、

置換もしくは非置換の低級アルキル(該置換低級アルキルにおける置換基は前記シ クロアルキルにおける置換基(a)と同義である)、

置換もしくは非置換の低級アルケニル(該置換低級アルケニルにおける置換基は前 記シクロアルキルにおける置換基(a)と同義である)、

置換もしくは非置換の低級アルキニル(該置換低級アルキニルにおける置換基は前記シクロアルキルにおける置換基(a)と同義である)、

置換もしくは非置換のシクロアルキル(該置換シクロアルキルにおける置換基は前記シクロアルキルにおける置換基(a)と同義である)、

置換もしくは非置換のアリール(該置換アリールにおける置換基(d)としては、 同一または異なって例えば置換数1~3の、

ハロゲン、ヒドロキシ、アミノ、ニトロ、アジド、シアノ、カルボキシ、低級アルコキシ、低級アルキルチオ、低級アルキルアミノ、ジ低級アルキルアミノ、 低級アルカノイル、低級アルカノイルオキシ、低級アルカノイルアミノ、メチレンジオキシ、アリール、複素環基

などがあげられる)、

置換もしくは非置換の複素環基(該置換複素環基における置換基は前記置換アリールにおける置換基(d)と同義である)、

-COR⁶³ [式中、R⁶³は

水素原子、

đ

置換もしくは非置換の低級アルキル(該置換低級アルキルにおける置換基は前記シクロアルキルにおける置換基(a)と同義である)、

置換もしくは非置換の低級アルケニル(該置換低級アルケニルにおける置換基は前記シクロアルキルにおける置換基(a)と同義である)、

置換もしくは非置換の低級アルキニル(該置換低級アルキニルにおける置換基は前記シクロアルキルにおける置換基(a)と同義である)、

置換もしくは非置換のシクロアルキル(該置換シクロアルキルにおける置換基は前記シクロアルキルにおける置換基(a)と同義である)、

置換もしくは非置換のアリール(該置換アリールにおける置換基は前記置換ア リールにおける置換基(d)と同義である)または

置換もしくは非置換の複素環基(該置換複素環基における置換基は前記置換ア リールにおける置換基(d)と同義である)

を表す〕、

- -COOR⁶⁴ (式中、R⁶⁴は前記R⁶³と同義である)、
- -OR⁶⁵ [式中、R⁶⁵は

置換もしくは非置換の低級アルキル(該置換低級アルキルにおける置換基は前 記シクロアルキルにおける置換基(a)と同義である)、

置換もしくは非置換の低級アルケニル(該置換低級アルケニルにおける置換基は前記シクロアルキルにおける置換基(a)と同義である)、

置換もしくは非置換の低級アルキニル(該置換低級アルキニルにおける置換基 は前記シクロアルキルにおける置換基(a)と同義である)、

置換もしくは非置換のシクロアルキル(該置換シクロアルキルにおける置換基は前記シクロアルキルにおける置換基(a)と同義である)、

・置換もしくは非置換の低級アルカノイル(該置換低級アルカノイルにおける置換基は前記シクロアルキルにおける置換基(a)と同義である)、

トリ低級アルキルシリル、

置換もしくは非置換のアリール(該置換アリールにおける置換基は前記置換アリールにおける置換基(d)と同義である)、

置換もしくは非置換のアラルキル(該置換アラルキルにおける置換基は前記置 換アリールにおける置換基(d)と同義である)または

置換もしくは非置換の複素環基(該置換複素環基における置換基は前記置換ア リールにおける置換基(d)と同義である)

を表す]、

- SR⁶⁶ (式中、R⁶⁶は前記R⁶⁵と同義である)、
- -NR⁶⁷R⁶⁸[式中、R⁶⁷およびR⁶⁸は、同一または異なって、

水素原子、ヒドロキシ、

置換もしくは非置換の低級アルキル(該置換低級アルキルにおける置換基は前記シクロアルキルにおける置換基(a)と同義である)、

置換もしくは非置換の低級アルケニル(該置換低級アルケニルにおける置換基は前記シクロアルキルにおける置換基(a)と同義である)、

置換もしくは非置換の低級アルキニル(該置換低級アルキニルにおける置換基は前記シクロアルキルにおける置換基(a)と同義である)、

置換もしくは非置換のシクロアルキル(該置換シクロアルキルにおける置換基は前記シクロアルキルにおける置換基(a)と同義である)、

置換もしくは非置換の低級アルコキシ(該置換低級アルコキシにおける置換基は前記シクロアルキルにおける置換基(a)と同義である)、

置換もしくは非置換の低級アルカノイル(該置換低級アルカノイルにおける置換基は前記シクロアルキルにおける置換基(a)と同義である)、

置換もしくは非置換の低級アルキルスルホニル(該置換低級アルキルスルホニルにおける置換基は前記シクロアルキルにおける置換基(a)と同義である)、

置換もしくは非置換のアリール(該置換アリールにおける置換基は前記置換ア リールにおける置換基(d)と同義である)、

置換もしくは非置換のアラルキル(該置換アラルキルにおける置換基は前記置 換アリールにおける置換基(d)と同義である)、

置換もしくは非置換のアロイル(該置換アロイルにおける置換基は前記置換ア リールにおける置換基(d)と同義である)または

置換もしくは非置換の複素環基(該置換複素環基における置換基は前記置換ア リールにおける置換基(d)と同義である)

を表すか、またはR⁶⁷とR⁶⁸が隣接する窒素原子と一緒になって置換もしくは非 置換の複素環基を形成する(該隣接する窒素原子と一緒になって形成される置換複 素環基における置換基は前記アリールにおける置換基(d)と同義である)]、

- -CONR⁶⁹R⁷⁰ (式中、R⁶⁹およびR⁷⁰はそれぞれ前記R⁶⁷およびR⁶⁸と同義である)、
- -SO₂R⁷¹ [式中、R^{7,1}は、

置換もしくは非置換の低級アルキル(該置換低級アルキルにおける置換基は前 記シクロアルキルにおける置換基(a)と同義である)、

置換もしくは非置換の低級アルケニル(該置換低級アルケニルにおける置換基は前記シクロアルキルにおける置換基(a)と同義である)、

置換もしくは非置換の低級アルキニル(該置換低級アルキニルにおける置換基 は前記シクロアルキルにおける置換基(a)と同義である)、

置換もしくは非置換のシクロアルキル(該置換シクロアルキルにおける置換基は前記シクロアルキルにおける置換基(a)と同義である)、

置換もしくは非置換の低級アルコキシ(該置換低級アルコキシにおける置換基 は前記シクロアルキルにおける置換基(a)と同義である)、

置換もしくは非置換のアリール(該置換アリールにおける置換基は前記置換ア リールにおける置換基(d)と同義である)、

置換もしくは非置換のアラルキル(該置換アラルキルにおける置換基は前記置

換アリールにおける置換基(d)と同義である)、

置換もしくは非置換のアロイル(該置換アロイルにおける置換基は前記置換アリールにおける置換基(d)と同義である)、

置換もしくは非置換の複素環基(該置換複素環基における置換基は前記置換ア リールにおける置換基(d)と同義である)または

-NR⁷²R⁷³ (式中、R⁷²およびR⁷³はそれぞれ前記R⁶⁷およびR⁶⁸と同義である)

を表す] などがあげられる。

ここで示した低級アルキル、低級アルコキシ、低級アルキルチオ、低級アルキルアミノ、ジ低級アルキルアミノ、トリ低級アルキルシリル、低級アルカノイル、低級アルカノイルオキシ、低級アルカノイルアミノおよび低級アルキルスルホニルの低級アルキル部分、低級アルケニル、低級アルキニル、シクロアルキルならびにハロゲンは、それぞれ前記低級アルキル(i)、低級アルケニル(ii)、低級アルキニル(iii)、低級アルキニル(iii)、シクロアルキル(iv)およびハロゲン(x)と同義であり、ジ低級アルキルアミノにおける2つの低級アルキル部分およびトリ低級アルキルシリルにおける3つの低級アルキル部分は、それぞれ同一でも異なっていてもよい。また、ここで示したアリールおよびアロイルのアリール部分、複素環基、隣接する窒素原子と一緒になって形成される複素環基ならびにアラルキルは、それぞれ前記アリール(v)、複素環基

(vi)、隣接する窒素原子と一緒になって形成される複素環基(vii)およびアラルキル(ix)と同義である。

(x i i) 置換複素環基、置換複素環カルボニルおよび隣接する窒素原子と一緒になって形成される置換複素環基における置換基としては、前記置換アリールにおける置換基(x i) の定義であげた基に加え、オキソなどがあげられる。

化合物(I)の薬理学的に許容される塩は、例えば薬理学的に許容される酸付加塩、金属塩、アンモニウム塩、有機アミン付加塩、アミノ酸付加塩などを包含する。化合物(I)の薬理学的に許容される酸付加塩としては、例えば塩酸塩、硫酸塩、

リン酸塩などの無機酸塩、酢酸塩、マレイン酸塩、フマル酸塩、クエン酸塩などの有機酸塩などがあげられ、薬理学的に許容される金属塩としては、例えばナトリウム塩、カリウム塩などのアルカリ金属塩、マグネシウム塩、カルシウム塩などのアルカリ土類金属塩、アルミニウム塩、亜鉛塩などがあげられ、薬理学的に許容されるアンモニウム塩としては、例えばアンモニウム、テトラメチルアンモニウムなどの塩があげられ、薬理学的に許容される有機アミン付加塩としては、例えばモルホリン、ピペリジンなどの付加塩があげられ、薬理学的に許容されるアミノ酸付加塩としては、例えばリジン、グリシン、フェニルアラニン、アスパラギン酸、グルタミン酸などの付加塩があげられる。

次に化合物(I)の製造法について説明する。

なお、以下に示す製造法において、定義した基が製造方法の条件下で変化するかまたは方法を実施するのに不適切な場合、有機合成化学で常用される保護基の導入および除去方法 [例えば、プロテクティブ・グループス・イン・オーガニック・シンセシス (Protective Groups in Organic Synthesis)、グリーン (T. W. Greenes) 著、ジョン・ワイリー・アンド・サンズ・インコーポレイテッド(John Wiley&Sons Inc.) (1981年)] などを用いることにより、目的化合物を製造することができる。また、必要に応じて置換基導入などの反応工程の順序を変えることもできる。化合物 (I) は、以下の反応工程に従い製造することができる。

製造法1

化合物(I)は、公知の方法 [例えばジャーナル・オブ・バングラディシュ・ケミカル・ソサエティ(J. Bangladesh Chem. Soc.)、5巻、127ページ(1992年)、ジャーナル・オブ・オーガニック・ケミストリー(J. Org. Chem.)、45巻、1473ページ(1980年)、東独特許第243930号などに記載の方法] またはそれらに準じて、化合物(II)と化合物(IV)から化合物(V)を経て製造することができる。ここで、原料化合物である化合物(II)、(IV)、(VIa)および(VIb)は、市販品としてま

たは公知の方法 [例えば、新実験化学講座、14巻、751ページ、丸善(1978年); 新実験化学講座、14巻、1621ページ、丸善(1978年); 新実験化学講座、14巻、1104ページおよび1120ページ、丸善(1978年)などに記載の方法]で、またはそれらに準じて得ることができる。

(式中、 R^1 、 R^2 、 R^3 、 R^4 、AおよびBはそれぞれ前記と同義であり、 X^2 は塩素原子または臭素原子を表す)

製造法2

化合物(I)のうち、 R^2 が一 COR^5 (式中、 R^5 は前記と同義である)であり、 R^3 が R^2 における R^5 と同一である化合物(Ia)は、公知の方法 [例えばジャーナル・オブ・バングラディシュ・ケミカル・ソサエティ

(J. Bangladesh Chem. Soc.)、5巻、127ページ(1992年)、ジャーナル・オブ・オーガニック・ケミストリー(J. Org. Chem.)、45巻、1473ページ(1980年)、東独特許第243930号などに記載の方法]で、またはそれらに準じて、化合物(III)と化合物(IVa)から化合物(Va)を経て製造することもできる。ここで、原料化合物である化合物(III)、(IVa)、(VIIa)および(VIIb)は、市販品としてまたは公知の方法 [例えば、新実験化学講座、14巻、751ページ、丸善(1978年);新実

験化学講座、14巻、1621ページ、丸善(1978年);新実験化学講座、14巻、1104ページおよび1120ページ、丸善(1978年)] で、またはそれらに準じて得ることができる。

(式中、R¹、R⁴、R⁵、X²、AおよびBはそれぞれ前記と同義である) 製造法3

化合物 (I) のうち、 R^2 が $-COR^5$ (式中、 R^5 は前記と同義である) である 化合物 (Ib) は次の工程に従って製造することもできる。

$$\begin{array}{c} \text{B-A} \\ \text{NNHCSNHR}^1 \end{array} \qquad \begin{array}{c} \text{1) } \text{R}^5\text{COX}^2 \\ \text{(VIIa)} \\ \text{2) } (\text{R}^3\text{CO})_2\text{O} \\ \text{(VIb)} \end{array} \qquad \begin{array}{c} \text{R}^3 \\ \text{B-A} \\ \text{N-N} \\ \text{R}^4 \end{array} \qquad \begin{array}{c} \text{R}^1 \\ \text{O} \\ \text{R}^5 \end{array}$$

(式中、R¹、R³、R⁴、R⁵、A、BおよびX²はそれぞれ前記と同義である)

製造法1または2で得られる化合物(Va)と化合物(VIIa)を、例えばアセトン、ジメチルホルムアミド(DMF)などの反応に不活性な溶媒中、例えば 2, 6-ジ-tert-ブチルー4-メチルピリジンなどの適当な塩基の存在下、通常、-78 \mathbb{C} \sim 100 \mathbb{C} の間の温度で、好ましくは-10 \mathbb{C} \sim 30 \mathbb{C} の間の温度 で、5 分間 \sim 24 時間、反応させた後、続いて化合物(VIb)と例えばピリジン

などの適当な塩基を加え、さらに $10\sim48$ 時間反応させることにより化合物 (Ib)を得ることができる。ここで、化合物 (VIIa)、(VIb)、最初に用いる適当な塩基および次に用いる適当な塩基は、化合物 (Va)に対し、それぞれ好ましくは $1\sim5$ 当量、 $1\sim5$ 当量、 $0.5\sim2$ 当量および $1\sim5$ 当量の範囲で用いられる。

製造法4

(式中、n、R¹、R³、R⁴、R⁵およびX²はそれぞれ前記と同義であり、Bocはtertーブトキシカルボニルを表す)

製造法5

ζ,,

化合物 (I) のうち、Aが一 (CH_2) $_n$ 一 (式中、nは前記と同義である) であり、Bが NH_2 である化合物 (If) は、製造法 $1\sim 4$ で得られる化合物 (Ie) を、有機合成化学で常用される保護基の除去方法、例えば、プロテクティブ・グループス・イン・オーガニック・シンセシス (Protective Groups in Organic Synthesis)、グリーン (T. W. Greene) 著、ジョン・ワイリー・アンド・サンズ・インコーポレイテッド (Iohn Wiley&Sons Inc.) (I981年) などに記載の方法またはそれらに準じた方法に付すことにより製造することもできる。

BocNH(CH₂)_n N-N 脱保護
$$H_2N(CH_2)_n$$
 R^4 R^4

(式中、n、R¹、R²、R³、R⁴およびBocはそれぞれ前記と同義である) 製造法6

化合物(I)のうち、Aが一(CH_2) $_n$ 一(式中、nは前記と同義である)であり、Bが一 $NHCOR^8$ (式中、 R^8 は前記と同義である)または $-NHCOR^{16}$ (式中、 R^{16} は前記と同義である)である化合物(Ig)は、製造法 $1\sim3$ または 5 で得られる化合物(If)より、次の工程に従って製造することもできる。

$$R^{3}$$
 $R^{100}COOH$ $O=$ R^{3} $R^{100}COOH$ $O=$ $R^{100}CONH(CH_2)_n$ $N-N$ R^{1} $R^{100}CONH(CH_2)_n$ $R^{100}CONH(CH_2$

(式中、n、 R^1 、 R^2 、 R^3 および R^4 はそれぞれ前記と同義であり、 R^{100} は前記と同義の R^8 または R^{16} を表す)

化合物(I)のうち、Aが一(CH_2) $_n$ 一(式中、nは前記と同義である)であり、Bが NR^6R^7 (式中、 R^6 および R^7 はそれぞれ前記と同義である)または $NR^{14}R^{15}$ (式中、 R^{14} および R^{15} はそれぞれ前記と同義である)である化合物(Ih)は、化合物(X)から、製造法 $1\sim3$ と同様にして得られる化合物(XI)を経て、以下の工程により製造することもできる。ここで、原料化合物である化合物(X)は、市販品として、または公知の方法 [例えば、新実験化学講座、1.4巻、1.0.0.0ページ、丸善(1.9.7.8年)などに記載の方法]で、またはそれらに準じて得ることができる。

$$R^{101}O_2C(CH_2)_{n-1}$$
 — $R^{101}O_2C(CH_2)_{n-1}$ —

(式中、n、 R^1 、 R^2 、 R^3 および R^4 はそれぞれ前記と同義であり、 R^{101} はメチル、エチルなどの低級アルキルを表し、 R^{102} および R^{103} はそれぞれ前記の R^6 および R^7 または R^{14} および R^{15} と同義である)

化合物(XII)は、化合物(XI)を、例えばテトラヒドロフラン(THF)、トルエン、ヘキサンなどの反応に不活性な溶媒中、例えば水素化ジイソブチルアルミニウムなどの適当な還元剤の存在下、-78 $^{\circ}$ $^{\circ}$ $^{\circ}$ 00間の温度、好ましくは-78 $^{\circ}$ $^{\circ}$ 00間の温度で、5分間 $^{\circ}$ 80時間処理することにより製造することができる。ここで、適当な還元剤は、化合物(XI)に対し、好ましくは1~10当量の範囲で用いられる。

化合物 (XIII) は、上記で得られる化合物 (XII) を、例えばジクロロメタン、1,2-ジクロロエタン、トルエンなどの反応に不活性な溶媒中、例えば二

クロム酸ピリジニウムなどの適当な酸化剤の存在下、-78~-78~-78~-780 の間の温度、好ましくは-780 の間の温度で、-780 の間の温度で、-780 の間の温度で、-780 の間の温度で、-780 の間の温度で、-780 の間の温度で、-780 の間の温度で、-780 の間の温度でより、-780 の間の温度でより、-780 の間の温度でより、-780 の間の温度でより、-780 の間の温度、-780 の目の温度、-780 の間の温度、-780 の目の温度、-780 の目の記度、-780 の目の温度、-780 の目の温度、

化合物(Ih)は、上記で得られる化合物(XIII)と化合物(XIV)を、例えばジクロロメタン、1, 2-ジクロロエタン、トルエンなどの反応に不活性な溶媒中、例えばトリアセトキシ水素化ホウ素ナトリウムなどの適当な還元剤と酢酸などの適当な酸の存在下、-78 \mathbb{C} \sim 100 \mathbb{C} の間の温度、好ましくは0 \mathbb{C} \sim 50 \mathbb{C} の間の温度で、5 分間 \sim 48 時間反応させることにより製造することができる。ここで、化合物(XIV)、適当な酸および適当な還元剤は、化合物

(XIII) に対し、それぞれ好ましくは1~10当量の範囲で用いられる。 製造法8

化合物 (I) のうち、Aが一(CH_2) $_n$ – (式中、 $_n$ は前記と同義である)であり、 $_n$ あり、 $_n$ が $_n$ は $_n$ である化合物 (Ie) は、以下の工程によっても製造することができる。

(式中、n、R¹、R²、R³、R⁴、R¹⁰¹およびBocはそれぞれ前記と同義である)

化合物(XVI)は、製造法7と同様にして得られる化合物(XV)を、例えば

1,4-ジオキサン-水などの水を含む適当な溶媒中、例えば水酸化ナトリウムなどの適当な塩基の存在下、-10 $^{\circ}$ $^{$

化合物 (Ie) は、上記で得られる化合物 (XVI)をtert-ブタノール中、例えばトリエチルアミンなどの適当な塩基の存在下、アジ化ジフェニルホスホリルと通常-78 $^{\circ}$ $^$

製造法9

化合物 (I) のうち、 R^2 が水素原子である化合物 (Ii) は、以下の工程に従い製造することもできる。

(式中、R¹、R³、R⁴、R⁵、AおよびBはそれぞれ前記と同義である)

適当な溶媒としては、例えばメタノール、エタノール、tertーブタノール、アセトニトリル、ジクロロメタン、クロロホルム、酢酸エチル、THF、ジオキサン、トルエン、キシレン、DMF、Nーメチルピロリドン (NMP)、ピリジン、水などがあげられ、これらを単独でまたは混合して用いることができる。適当な塩基としては、例えば水素化ナトリウム、水酸化ナトリウム、水酸化カリウム、水酸

化リチウム、炭酸カリウム、ヒドラジン一水和物などがあげられる。

また別法として、化合物(Ii)は、化合物(Ib)を、適当な溶媒中、1~200当量の適当な還元剤の存在下、必要に応じて適当な添加剤の存在下、

-10 $^{\circ}$ $^{\circ}$

適当な溶媒としては、例えばメタノール、エタノール、tertーブタノール、アセトニトリル、ジクロロメタン、THF、ジオキサン、トルエン、キシレン、水などがあげられ、これらを単独でまたは混合して用いることができる。適当な還元剤としては、例えば水素化ホウ素ナトリウム、トリアセトキシ水素化ホウ素ナトリウムなどがあげられ、適当な添加剤としては、例えば塩化セリウム七水和物、塩酸ー酢酸ナトリウムバッファーなどがあげられる。

製造法10

化合物 (I) のうち、 R^1 と R^2 が隣接する窒素原子と一緒になって置換もしくは非置換の複素環基を形成する化合物 (Ik) は、以下の工程 10-1 および 10-1 に従い製造することもできる。

[式中、R³、R⁴、AおよびBはそれぞれ前記と同義であり、X³は塩素原子、臭素原子またはヨウ素原子を表し、R¹aおよびR²aは、それぞれが隣接する窒素原子と一緒になって置換もしくは非置換の複素環基を形成する(該複素環基は前記隣接する窒素原子と一緒になって形成される複素環基(vii)と同義であり、該置換複素環基における置換基は前記複素環基における置換基(xii)と同義である)]

工程10-1

化合物 (XVIII) は、製造法1または5~9で得られる化合物 (Ij) から、例えばケミカル・コミュニケーションズ (Chem. Commun.)、8巻、8 73ページ (1998年) などに記載の方法でまたはそれらに準じて製造することができる。

工程10-2

化合物 (I k) は、上記工程10-1で得られる化合物 (X V I I I I) を、無溶媒で、または反応に不活性な溶媒中、 $1\sim200$ 当量の、好ましくは $2\sim50$ 当量の化合物 (X V I I) と-100~2000 間の温度で、5分間~24時間反応させることにより製造することができる。

反応に不活性な溶媒としては、例えばアセトニトリル、ジクロロメタン、クロロホルム、酢酸エチル、THF、ジオキサン、トルエン、キシレン、DMF、NMP、ピリジンなどがあげられ、これらを単独でまたは混合して用いることができる。化合物(VII)は、市販品として得られるか、または新実験化学講座、14巻、1332ページ、丸善(1978年)などに記載の方法で、またはそれらに準じて得ることができる。

また別法として、化合物(Ik)のうち R^{1} 。および R^{2} 。が一緒になって $-CO(CH_2)_q$ -(式中、qは $2\sim7$ の整数を表す)である化合物(In)は、以下の工程 10-3 および 10-4 に従い製造することもできる。

$$O = R^3$$
 $X^3CO(CH_2)_qX^3$ $O = R^3$ $O =$

(式中、q、 R^3 、 R^4 、 X^3 、AおよびBはそれぞれ前記と同義である) 工程 10-3

化合物 (Im) は、製造法1または $5\sim9$ で得られる化合物 (Ij) を、無溶媒でまたは適当な溶媒中、必要に応じ、 $1\sim3$ 0 当量の適当な塩基の存在下、 $1\sim3$

0当量の化合物(XIX)と、-30℃~150℃の間の温度で5分間~48時間 反応させることにより製造することができる。

適当な溶媒としては、例えばジクロロメタン、アセトニトリル、トルエン、酢酸エチル、ピリジン、THF、DMFなどがあげられ、適当な塩基としては、例えばピリジン、トリエチルアミン、ジイソプロピルエチルアミン、炭酸カリウム、水酸化カリウムなどがあげられる。

工程10-4

化合物(In)は、上記工程10-3で得られる化合物(Im)から、例えば新実験化学講座、14巻、1174ページ、丸善(1978年)などに記載の方法でまたはそれらに準じて製造することができる。

製造法11

化合物(I)のうち、Aが一(CH_2) $_n$ 一(式中、nは前記と同義である)であり、BがNHCONR 9R 10 (式中、R 9 、R 10 はそれぞれ前記と同義である)またはNHCONR ^{17}R 18 (式中、R 17 、R 18 はそれぞれ前記と同義である)である化合物(Ip)は、以下の工程 11-1 および 11-2 に従い製造することもできる。

$$O = \begin{pmatrix} R^3 \\ N-N \\ R^4 \end{pmatrix}$$
 $N - N$ R^1 $T \neq 1$ $1 - 1$ $N - N$ R^2 $N = 1$ $N - N$ $N = 1$ $N = 1$

(式中、 R^1 、 R^2 、 R^3 、 R^4 およびnはそれぞれ前記と同義であり、Arはフェニル、ニトロ基が $1\sim2$ 個置換したフェニルまたは塩素原子が $1\sim3$ 個置換したフェニルを表し、 R^{105} および R^{106} はそれぞれ前記の R^9 および R^{10} または R^{17} お

よびR18と同義である)

工程11-1

化合物 (Io) は、製造法 $1\sim3$ 、5または $9\sim1$ 0で得られる化合物 (If) を適当な溶媒中、必要に応じ、 $1\sim3$ 0当量の適当な塩基の存在下、 $1\sim3$ 0当量のArOCOC1 (式中、Arは前記と同義である)と-30で一用いる溶媒の沸点の間の温度で、5分間 ~4 8時間反応させることにより製造することができる。

適当な溶媒としては、例えばジクロロメタン、アセトニトリル、トルエン、酢酸エチル、ピリジン、THF、DMFなどがあげられ、適当な塩基としては、例えばピリジン、トリエチルアミン、ジイソプロピルエチルアミン、炭酸カリウム、水酸化カリウムなどがあげられる。また、ArOCOC1(式中、Arは前記と同義である)としては、例えば、クロロギ酸フェニル、クロロギ酸4ーニトロフェニル、クロロギ酸2ーニトロフェニル、クロロギ酸2,4ージクロロフェニルなどがあげられる。

工程11-2

化合物(Ip)は、上記工程 11-1 で得られる化合物(Io)を、無溶媒でまたは適当な溶媒中、必要に応じ $1\sim30$ 当量の適当な塩基の存在下、 $1\sim200$ 当量の化合物 $HNR^{105}R^{106}$ (式中、 R^{105} および R^{106} はそれぞれ前記と同義である)と-30 \sim 150 の間の温度で、5 分間 \sim 48 時間 反応させることにより製造することができる。

適当な溶媒としては、例えばジクロロメタン、アセトニトリル、トルエン、酢酸エチル、ピリジン、THF、DMFなどがあげられ、適当な塩基としては、例えばピリジン、トリエチルアミン、ジイソプロピルエチルアミン、炭酸カリウム、水酸化カリウムなどがあげられる。

製造法12

化合物 (I) のうち、Aが一 (CH_2) $_n$ – (式中、nは前記と同義である) であり、Bが一 WR^{11} (式中、Wは酸素原子または硫黄原子を表し、 R^{11} は前記と同義である) である化合物 (I t) は、以下の工程に従い製造することもできる。

$$O=\begin{pmatrix} R^3 & O=\begin{pmatrix} R^3 & O=&$$

(式中、 R^1 、 R^2 、 R^3 、 R^4 、 R^{11} およびnはそれぞれ前記と同義であり、 R^{107} はメチル、エチル、イソプロピル、フェニルまたはp-トルイルを表し、Wは酸素原子または硫黄原子を表す)

工程12-1

化合物(XX)は、製造法 7 で得られる化合物(XII)を、適当な溶媒中、必要に応じ、 $1\sim30$ 当量の適当な塩基の存在下、 $1\sim30$ 当量の $R^{107}SO_2CI$ (式中、 R^{107} は前記と同義である)または($R^{107}SO_2$) $_2O$ (式中、 R^{107} は前記と同義である)と、-30 $C\sim150$ C の間の温度で、5 分間 ~48 時間 反応させることにより製造することができる。

適当な溶媒としては、例えばジクロロメタン、アセトニトリル、トルエン、酢酸エチル、ピリジン、THF、DMFなどがあげられ、適当な塩基としては、例えばピリジン、トリエチルアミン、ジイソプロピルエチルアミン、炭酸カリウム、水酸化カリウムなどがあげられる。

工程12-2

化合物(Iq)は、上記工程 12-1 で得られる化合物(XX)を、適当な溶媒中、必要に応じ、 $1\sim30$ 当量の適当な塩基の存在下、 $1\sim200$ 当量の $R^{11}W$ H(式中、Wおよび R^{11} はそれぞれ前記と同義である)と、-30 $C\sim150$ の間の温度で、5 分間 ~48 時間 反応させることにより 製造することができる。

適当な溶媒としては、例えばジクロロメタン、アセトニトリル、トルエン、酢酸エチル、ピリジン、THF、DMFなどがあげられ、適当な塩基としては、例えばピリジン、トリエチルアミン、ジイソプロピルエチルアミン、炭酸カリウム、水酸化カリウムなどがあげられる。

化合物 (I) におけるR¹、R²、R³、R⁴、AまたはBに含まれる官能基の変換は、上記工程以外にも公知の他の方法 [例えば、コンプリヘンシブ・オーガニック・トランスフォーメーションズ (Comprehensive Organic Transformations)、R. C. ラロック (Larock) 著 (1989年) などに記載の方法] またはそれらに準じて行うこともできる。

また、上記の方法を適宜組み合わせて実施することにより、所望の位置に所望の 官能基を有する化合物(I)を得ることができる。

上記製造法における中間体および目的化合物は、有機合成化学で常用される精製法、例えば濾過、抽出、洗浄、乾燥、濃縮、再結晶、高速液体クロマトグラフィー、薄層クロマトグラフィー、シリカゲルクロマトグラフィーなどの各種クロマトグラフィーなどに付して精製単離することができる。また、中間体においては、特に精製することなく次の反応に供することも可能である。

化合物(I)の中には、位置異性体、幾何異性体、光学異性体、互変異性体などが存在しうるものもあるが、本発明は、これらを含め、すべての可能な異性体およびそれらの混合物を包含する。

化合物(I)の塩を取得したいとき、化合物(I)が塩の形で得られる場合には、 そのまま精製すればよく、また、遊離の形で得られる場合には、化合物(I)を適 当な溶媒に溶解または懸濁させて、適当な酸または塩基を加えることにより塩を形 成させて単離すればよい。

また、化合物(I)およびその薬理学的に許容される塩は、水または各種溶媒との付加物の形で存在することもあるが、これら付加物も本発明に包含される。

本発明によって得られる化合物(I)の具体例(実施例)を第1表~第8表に示す。ただし、本発明の化合物はこれらに限定されることはない。

第1表

$$R^{A} O = C(CH_{3})_{3}$$

$$R^{A} O = N-N$$

$$R^{B} N-(CH_{2})_{n} N-N$$

$$COC(CH_{3})_{3}$$

			, 	
実施例番号	化合物番号	n	$\mathbf{R}^{\mathtt{A}}$	R^{B}
1	1	2		CH ₂ CH ₂ OCH ₂ CH ₂
2	2	2	H	$\mathrm{CH_{2}CH_{2}OH}$
3	3	. 2	H	CH ₂ CH ₂ OCH ₂ CH ₃
4	4	2	H	-(CH ₂) ₂ -N
5	5	2	H	(CH ₂) ₂ -N
6	6	2	H	CH ₂ CH ₂ N(CH ₂ CH ₃) ₂
7	7	2	\mathbf{H}_{\perp}	CH ₂ CH ₂ NHCH ₂ CH ₃
8	8	. 2	· H	CH2CH2CH2N(CH3)2
9	9	2	H	←(CH ₂) ₃ -N
10	10	2	H	CH ₂ CH ₂ CH ₂ OCH ₂ CH ₃
11	11	2	H	$\mathrm{CH_{2}CH_{2}CH_{2}OCH_{3}}$
12	12	2	H	$\mathrm{CH_{2}CH_{2}CH_{2}OH}$
13	13	2	H	CH2CH2OCH2CH2OH
14	14	2	H	$\mathrm{CH_{2}CH_{2}OCH_{3}}$
15	15	3	H	$\mathrm{CH_{2}CH_{2}CH_{3}}$
16	16	3	$\mathrm{CH_{2}CH_{3}}$	$\mathrm{CH_{2}CH_{3}}$
17	17	3	H	CH ₂ CH ₂ NHCH ₂ CH ₃
18	18	3	H	CH ₂ CH ₂ N(CH ₂ CH ₃) ₂

E.

第1表続き

$$C(CH_3)_3$$
 R^A
 $O=$
 $N-(CH_2)_n$
 $N-N$
 $N-N$
 $COC(CH_3)_3$

	•			
実施例 番号	化合物 番号	n	$\mathbb{R}^{\mathtt{A}}$	$\mathbf{R}^{\mathbf{B}}$
19	19	3	H	$\mathrm{CH_{2}CH_{2}OH}$
20	20	3	H	CH ₂ CH ₂ OCH ₂ CH ₃
21	21	. 3		$\mathrm{CH_{2}CH_{2}CH_{2}CH_{2}}$
22	22	3		$\mathrm{CH_{2}CH_{2}OCH_{2}CH_{2}}$
23	23	3	H	$_{.}$ $_{.}$
24	24	3	H	$\mathrm{CH_{2}CH_{3}}$
25	25	3	H	CH(CH ₃) ₂
26	26	3	H	CH ₂ CH ₂ CH ₂ N(CH ₃) ₂
27	27	3	H	$\mathrm{CH_2CH_2N}(\mathrm{CH_3})_2$
28	28	3	H	←(CH ₂) ₃ -N
29	29	3	Н	$\mathrm{CH_{2}CH_{2}CH_{2}OH}$
. 30	30	3	\mathbf{H}	CH ₂ CH ₂ NHCOCH ₃
31	31	3	H	$\mathrm{CH_{2}CH_{2}OCH_{2}CH_{2}OH}$
32	32	4	\mathbf{H}	CH ₂ CH ₂ CH ₃
33	33	4	$\mathrm{CH_{2}CH_{3}}$	$\mathrm{CH_{2}CH_{3}}$
34	34	4		CH ₂ CH ₂ OCH ₂ CH ₂
35	35	4	H	CH2CH2N(CH2CH3)2
36	36	1	H	COCH ₂ CH ₂ NHCOOC(CH ₃) ₃
37	37	1	H	COCH ₂ CH ₂ NH ₂
37	37	1	<u>H</u>	COCH ₂ CH ₂ NH ₂

第1表続き

$$R^{A}$$
 $O = C(CH_3)_3$
 R^{A} $O = N-N$
 R^{B} $N-(CH_2)_n$ $N-N$
 S N
 $COC(CH_3)_3$

実施例	化合物	${f n}$	$\mathbf{R}^{\mathtt{A}}$	$\mathbf{R}^{\mathbf{B}}$
番号	番号			
38	38	1	H	COCH ₂ CH ₂ NHCOCH ₃
39	39	1	H	COOC(CH ₃) ₃
40	40	1	H	NH
41	41	1	H	COOC(CH ₃) ₃
42	42	1	H	O NH ₂ CH ₃
42	43	1	H	ONH ₂ CH ₃
. 43	44	1	H	COCH ₂ N(CH ₃)COOC(CH ₃) ₃
44	45	1	\mathbf{H}	COCH ₂ NHCH ₃
45	46	1	H	COCH2NHCOOC(CH3)3
46	47	1	H	${ m COCH_2NH_2}$
47	48	1 ·	H	${ m COCH_2N(CH_3)_2}$
48	49	1	H	$COCH_2NHCOCH_3$
49	50	1	H	COCH ₂ CH ₂ CH ₂ NHCOOC(CH ₃) ₃
50	51	1.	H	COCH ₂ CH ₂ CH ₂ NH ₂
				

+5

第1表続き

$$R^{A}$$
 $O = C(CH_3)_3$
 $N - (CH_2)_n$
 $N - N$
 N
 $N - N$
 $N - N$
 N
 N
 $N - N$
 N
 N
 N
 N
 N
 N
 N
 N
 N

実施例 番号	化合物番号	n	$\mathbf{R}^{\mathbf{A}}$	$\mathbf{R}^{\mathbf{B}}$
51	52	2	Н	COCH2CH2NHCOOC(CH3)3
52	53	2	Н	COCH ₂ CH ₂ NH ₂
53	54	2	\mathbf{H}	COCH ₂ NHCOOC(CH ₃) ₃
54	55	2	H	$COCH_2NH_2$
55	. 56	2	H	COOC(CH ₃) ₃
56	57	2	Н	$\tilde{C}H_3$
57	58	2	H	COOC(CH ₃) ₃
58	59	2	H	NH
59	60	2	H	$\mathrm{COCH_2N}(\mathrm{CH_3})_2$
60	61	2	H	COCH ₂ N(CH ₃)COOC(CH ₃) ₃
61	62	2	H	$COCH_2NHCH_3$
62	63	2	H	
63	64	2	H	COCH ₂ CH ₂ CH ₂ N(CH ₃) ₂

第1表続き

$$R^{A}$$
 $O = C(CH_3)_3$
 R^{A} $O = N-N$
 R^{B} $N-(CH_2)_n$ $N-N$
 S N
 $COC(CH_3)_3$

	·			
実施例	化合物		TD 4	7) n
番号	番号	n	RA	${f R}^{f B}$
64	65	2	Н	COCH ₂ OCH ₃
65	66	. 2	H	COCH ₂ NHCOCH ₃
66	67	3	H	COOC(CH ₃) ₃
67	68	· 3	H	NH
68	69	3	Н	$\mathrm{COCH_2N}(\mathrm{CH_3})_2$
69	70	3	H	COCH ₂ N(CH ₃)COOC(CH ₃) ₃
70	71	3	H	$COCH_2NHCH_3$
71	72	3	\mathbf{H}	COCH ₂ NHCOOC(CH ₃) ₃
72	73	3	H	$COCH_2NH_2$
73	74	3	H	$COCH_3$
74	75	3		CH ₂ CH ₂ N(CH ₃)CH ₂ CH ₂
75	76	3	H	$CH(CH_2OH)_2$
76	77	3	Н	CH ₂ CH(OH)CH ₂ OH

第2表

$$R^{14}$$
 $O = R^3$
 $N - (CH_2)_3$ $N - N$
 R^1
 R^{15}
 R^2

実施例 番号	化合物番号	\mathbb{R}^1	${f R^2}$	R ³	R ¹⁴	R15
77	78	H	COC(CH ₃) ₃	C(CH ₃) ₃	\mathbf{H}	$SO_2CH=CH_2$
78	79	H	COC(CH ₃) ₃	C(CH ₃) ₃	H	SO ₂ CH ₂ CH ₂ N(CH ₃) ₂
79	80	Н	COC(CH ₃) ₃	$C(CH_3)_3$	H	$SO_2CH_2CH_2NH_2$
80	81	H	\mathbf{H}	C(CH ₃) ₃	H	COOC(CH ₃) ₃
81	82	COC	$ m H_2CH_2CH_2CH_2$	C(CH ₃) ₃	\mathbf{H}	COOC(CH3)3
82	83	COC	H ₂ CH ₂ CH ₂ CH ₂	C(CH ₃) ₃	H	H
83	84	COC	CH ₂ CH ₂ CH ₂ CH ₂	C(CH ₃) ₃	H	$SO_2CH=CH_2$
84	85	COC	CH ₂ CH ₂ CH ₂ CH ₂	C(CH ₃) ₃	H	SO ₂ CH ₂ CH ₂ N(CH ₃) ₂
85	86	H	H	CH_3	H	COOC(CH ₃) ₃
86	87	. H	COC(CH ₃) ₃	СН3	H	$COOC(CH_3)_3$
87	88	Н	COC(CH ₃) ₃	CH_3	Н	H
88	89	C	${ m OCH_2CH_2CH_2}$	$\mathrm{CH_3}$	Н	$COOC(CH_3)_3$
89	90	C	OCH ₂ CH ₂ CH ₂	CH_3	Н	H
90	91	CO	CH ₂ CH ₂ CH ₂ CH ₂	CH_3	H	$COOC(CH_3)_3$
91	92	CO	CH ₂ CH ₂ CH ₂ CH ₂	$\mathrm{CH_3}$	\mathbf{H}	\mathbf{H}
92	93	н	COC(CH ₃) ₃	C(CH ₃) ₃		CH=CHCH=CH

第2表続き

$$R^{14}$$
 $O = \begin{pmatrix} R^3 \\ N-(CH_2)_3 & N-N \\ R^{15} & & & \\ R^2 & & \\ R^2 & &$

化合物 番号	R1	$ m R^2$	\mathbb{R}^3	R ¹⁴	R15
94	H	COC(CH ₃) ₃	$C(CH_3)_3$	CH=N(CH=CH
95	H	ÇOC(CH ₃) ₃	$C(CH_3)_3$	H	CH ₂ -\(\sigma_N\)
96	H	COC(CH ₃) ₃	C(CH ₃) ₃	H	$-CH_2$
97	H	COC(CH ₃) ₃	C(CH ₃) ₃	\mathbf{H}	CH ₃
98	H	COC(CH ₃) ₃	C(CH ₃) ₃	H	- \(\bigcup_N \)
99	H	COC(CH ₃) ₃	C(CH ₃) ₃	H	-CH ₂ -N
100	H	COC(CH ₃) ₃	$C(CH_3)_3$	CH ₂ CON	$\mathrm{HCH_{2}CH_{2}}$
101	Н	COC(CH ₃) ₃	$C(CH_3)_3$	CH ₂ CH ₂ N(CC	OCH3)CH2CH2
102	Н	COCH(CH ₃) ₂	$\mathrm{CH}(\mathrm{CH_3})_2$	$\mathrm{CH_{2}CH_{3}}$	$\mathrm{CH_{2}CH_{3}}$
103	H	H	$\mathrm{CH}(\mathrm{CH_3})_2$	$\mathrm{CH_{2}CH_{3}}$	$\mathrm{CH_{2}CH_{3}}$
104	H	COC(CH ₃) ₃	$\mathrm{CH}(\mathrm{CH_3})_2$	$\mathrm{CH_{2}CH_{3}}$	$\mathrm{CH_{2}CH_{3}}$
105	H	COC(CH ₃) ₃	C(CH ₃) ₃	$\mathrm{CH}_2\mathrm{CH}_3$	-CH ₂ -N
106	\mathbf{H}_{\cdot}	COC(CH ₃) ₃	C(CH ₃) ₃	$\mathrm{CH_2CH_3}$	CH(CH ₃) ₂
107	H	COC(CH ₃) ₃	C(CH ₃) ₃	$\mathrm{CH_{2}CH_{3}}$	CH ₂ CH ₂ OH
108	H	COC(CH ₃) ₃	C(CH ₃) ₃	CH ₂ CH ₂ OH	CH ₂ CH ₂ OH
	番号 94 95 96 97 98 99 100 101 102 103 104 105 106 107	89 H 99 H 100 H 101 H 102 H 103 H 104 H 105 H 107 H	## R ¹ R ² R ² 94	##号 R¹ R² R³ C(CH₃)₃ C(CH₃)₃ 95 H COC(CH₃)₃ C(CH₃)₃ 96 H COC(CH₃)₃ C(CH₃)₃ 97 H COC(CH₃)₃ C(CH₃)₃ 98 H COC(CH₃)₃ C(CH₃)₃ 99 H COC(CH₃)₃ C(CH₃)₃ 100 H COC(CH₃)₃ C(CH₃)₃ 101 H COC(CH₃)₃ C(CH₃)₃ 102 H COC(CH₃)₃ C(CH₃)₃ 103 H H COC(CH₃)₂ 104 H COC(CH₃)₃ CH(CH₃)₂ 105 H COC(CH₃)₃ CH(CH₃)₂ 106 H COC(CH₃)₃ C(CH₃)₃ 107 H COC(CH₃)₃ C(CH₃)₃	R ¹ R ² R ³ R ¹⁴ 94

第2表続き

	 .					
実施例	化合物	\mathbb{R}^1	\mathbb{R}^2	${f R^3}$	\mathbb{R}^{14}	$ m R^{15}$
番号	<u>番号</u>					
108	109	H	$COC(CH_3)_3$	$C(CH_3)_3$	H	
109	110	H	$COC(CH_3)_3$	C(CH ₃) ₃	CH_3	$\mathrm{CH_{2}CH_{2}N(CH_{3})_{2}}$
110	111	\mathbf{H}	COC(CH ₃) ₃	C(CH ₃) ₃	CH(CH ₃) ₂	CH(CH ₃) ₂
111	112	H	$COC(CH_3)_3$	$C(CH_3)_3$	CH2CH3	-
112	113	H	COC(CH ₃) ₃	C(CH ₃) ₃	$\mathrm{CH_{2}CH_{3}}$	-(CH ₂) ₂ -N
113	114	\mathbf{H}	COC(CH ₃) ₃	C(CH ₃) ₃	CH ₂ CH ₂ N(CH	H ₂ CH ₂ OH)CH ₂ CH ₂
114	115	н	COC(CH ₃) ₃	$C(CH_3)_3$	$\mathrm{CH}(\mathrm{CH_3})_2$	$\mathrm{CH_{2}CH_{2}OH}$
115	116	H	COC(CH ₃) ₃	C(CH ₃) ₃	CH ₂ CH ₂ N(CH ₃)CH ₂ CH ₂ CH ₂	
116	117	CO	CH ₂ CH ₂ CH ₂	$CH(CH_3)_2$	CH_2CH_3 CH_2CH_3	
117	118	\mathbf{H}	COC(CH ₃) ₃	$C(CH_3)_3$	CH ₂ CH ₂ N(COOC(CH ₃) ₃)CH ₂ CH ₂	
118	119	Н	COC(CH ₃) ₃	$C(CH_3)_3$	CH_2CH	2NHCH2CH2
119	120	H	COC(CH ₃) ₃	$C(CH_3)_3$	CH ₂ CH ₂ N(CC)CH(CH ₃) ₂)CH ₂ CH ₂
120	121	H	$COC(CH_3)_3$	$C(CH_3)_3$	CH ₂ CH ₂ N(COCF ₃) CH ₂ CH ₂
121	122	H	COC(CH ₃) ₃	C(CH ₃) ₃	$\mathrm{CH_{2}CH_{2}N(C)}$	COOCH3) CH2CH2
122	123	H	COC(CH ₃) ₃	$C(CH_3)_3$	CH2CH2N(SO ₂ CH ₃) CH ₂ CH ₂
123	124	H	COC(CH ₃) ₃	C(CH ₃) ₃	CH2CH2N(C	ON(CH ₃) ₂) CH ₂ CH ₂

第2表続き

$$R^{14}$$
 $O = R^3$
 $N - (CH_2)_3$ $N - N$
 R^1
 R^{15}
 R^2

			<u></u>			
実施例	化合物	\mathbb{R}^1	$ m R^2$	${f R^3}$	$ m R^{14}$	R ¹⁵
番号	番号	IV.*	IV-			W ₁₀
124	125	\mathbf{H}	COC(CH ₃) ₃	$C(CH_3)_3$	$COCH_3$	CH ₂ CH ₂ N(CH ₃) ₂
125	126	\mathbf{H}	$COC(CH_3)_3$	$C(CH_3)_3$	CH ₂ CH ₂ N(C	OCH2CH2CH3)CH2CH2
126	127	H	COC(CH ₃) ₃	C(CH ₃) ₃	$ m CH_2CH_3$	
127	128	H	COC(CH ₃) ₃	$C(CH_3)_3$	CH ₂ CH ₂ N(C	CH ₂ CH ₂ CH ₃)CH ₂ CH ₂
128	129	H	COC(CH ₃) ₃	C(CH ₃) ₃		
129	130	H	$COC(CH_3)_3$	$C(CH_3)_3$	$\mathrm{CH_{2}CH_{3}}$	CH ₂ CH ₂ CH ₂ OH
130	131	H	COC(CH ₃) ₃	C(CH ₃) ₃	H	CON(CH ₂ CH ₃) ₂

第3表

$$R^{14}$$
 $O = \begin{pmatrix} C(CH_3)_3 \\ N-(CH_2)_3 & N-N \\ R^{15} & & COC(CH_3)_3 \end{pmatrix}$

				-
実施例	化合物	R ¹⁴	\mathbb{R}^{15}	$\mathbf{R^4}$
番号	番号			OCIOU / COM
131	132	H	$\mathrm{CH_{2}CH_{2}OH}$	OSi(CH ₃) ₂ C(CH ₃) ₃
132	133	н	$\mathrm{CH_{2}CH_{2}OH}$	OH
133	134	H	CH ₂ CH ₂ NH ₂	OSi(CH ₃) ₂ C(CH ₃) ₃
134	135	H	CH2CH2NH2	OH

第4表

-					· · · · · ·	
実施例	化合物	\mathbb{R}^{1}	${f R^2}$	${f R^3}$	\mathbb{R}^6	10.7
番号	番号	R *	₽		R ⁶	\mathbf{R}^{7}
135	136	Н	COC(CH ₃) ₃	$C(CH_3)_3$	H	COCH ₂ CH ₂ N(CH ₃) ₂
136	137	H	, H	$C(CH_3)_3$	H	COCH ₂ CH ₂ CH ₂ N(CH ₃) ₂
137	138	COC	CH2CH2CH2	$C(CH_3)_3$	H	COCH ₂ CH ₂ CH ₂ N(CH ₃) ₂
138	139	H	COC(CH ₃) ₃	C(CH ₃) ₃	H	O N O
139	140	H	COC(CH ₃) ₃	C(CH ₃) ₃	H	NCH ₃
140	141	H	COC(CH ₃) ₃	C(CH ₃) ₃	Н	O CH ₃ COOC(CH ₃) ₃
141	142	H	COC(CH ₃) ₃	$C(CH_3)_3$	H	COCH ₂ CH ₂ CH ₂ NHCH ₃
142	143	COC	$\mathrm{CH_{2}CH_{2}CH_{2}}$	CH_3	H	COCH ₂ CH ₂ CH ₂ N(CH ₃) ₂
143	144	COCE	I ₂ CH ₂ CH ₂ CH ₂	CH_3	H	COCH ₂ CH ₂ CH ₂ N(CH ₃) ₂
144	145	H	COC(CH ₃) ₃	C(CH ₃) ₃	H	O CH ₃

第5表

実施例	化合物	D1	${f R^2}$	${f R^3}$	\mathbb{R}^6	${f R^7}$
番号_	番号	R1		10		
145	146	H	COC(CH ₃) ₃	C(CH ₃) ₃	H	-coo-\No ₂
		.4	1	C(CTT)	TT	${ m CONHCH_2CH_3}$
146	147	H	$COC(CH_3)_3$	$C(CH_3)_3$	H	COMMON
147	148	H	$COC(CH_3)_3$	$C(CH_3)_3$	H	CONHCH ₂ CH ₂ NH ₂
148	149	Н	COC(CH ₃) ₃	$C(CH_3)_3$	\mathbf{H}	CONHCH ₂ CH ₂ N(CH ₃) ₂
149	150	H	$COC(CH_3)_3$	C(CH ₃) ₃	\mathbf{H}	CONHCH ₂ CH ₂ OH
150	151	H	COC(CH ₃) ₃	C(CH ₃) ₃	H	-CO-N NCH ₃
151	152	H	COC(CH ₃) ₃	C(CH ₃) ₃	H	CONHCH2CH2CH2NH2
152	153	H	COC(CH ₃) ₃	$C(CH_3)_3$	H	CONHCH ₂ CH ₂ CH ₂ N(CH ₃) ₂
153	154	H	COC(CH ₃) ₃	C(CH ₃) ₃		$SO_2CH_2CH_2CH_2$
154	155	H	$COC(CH_3)_3$	C(CH ₃) ₃	H	COCH ₂ CH ₂ CH ₂ N(CH ₃) ₂
155	156	COC	CH ₂ CH ₂ CH ₂	$\mathbf{CH_3}$	H	COCH ₂ NHCOOC(CH ₃) ₃
156	157	COO	$\mathrm{COCH_2CH_2CH_2}$		\mathbf{H}	$COCH_2NH_2$
157	158	COCE	COCH ₂ CH ₂ CH ₂ CH ₂		H	COCH2NHCOOC(CH3)3
158	159	COCE	I ₂ CH ₂ CH ₂ CH ₂	C(CH ₃) ₃	Н	COCH ₂ NH ₂

第6表

$$R^{14}$$
 $O = \begin{pmatrix} R^3 \\ N-(CH_2)_5 & N-N \\ R^{15} & & & \\ & & & \\ & & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & \\ & & & \\ & & & \\ & & \\ & & & \\ & & \\ & & & \\$

実施例	化合物	5 7.1	TD 0	770.0	70.14	
番号	番号	\mathbb{R}^{1}	$ m R^2$	R ³	R ¹⁴	R ¹⁵
159	160	Н	COC(CH ₃) ₃	$C(CH_3)_3$	H	
160	161	H	COC(CH ₃) ₃	C(CH ₃) ₃	$\mathrm{CH_{2}CH_{2}}$	${ m OCH_2CH_2}$
161	162	H	COC(CH ₃) ₃	C(CH ₃) ₃	CH2CH2N(CH ₃)CH ₂ CH ₂
162	163	H	COC(CH ₃) ₃	C(CH ₃) ₃	$\mathrm{CH_{2}CH_{3}}$	

第7表

実施例 番号	化合物 番号	R1	\mathbb{R}^2	\mathbb{R}^3	В
163	164	H	COC(CH ₃) ₃	С(СНз)з	COOC(CH ₃) ₃
164	165	, H	$COC(CH_3)_3$	C(CH ₃) ₃	H
165	166	H	$COC(CH_3)_3$	C(CH ₃) ₃	$\mathrm{CH_{2}CH_{3}}$
166	167	H	${ m COCH_3}$	CH_3	COOC(CH ₃) ₃
167	168	H	H	CH ₃	$COOC(CH_3)_3$
168	169	H.	COC(CH ₃) ₃	CH ₃	$COOC(CH_3)_3$
169	170	H	$\mathrm{COC}(\mathrm{CH_3})_3$	CH ₃	H
170	171	H	COC(CH ₃) ₃	CH ₃	CH ₂ CH ₃

第8表

$$C(CH_3)_3$$
 $O = (C(CH_3)_3)_3$
 $O = (C(CH_3)_3)_3$
 $O = (C(CH_3)_3)_3$
 $O = (C(CH_3)_3)_3$
 $O = (C(CH_3)_3)_3$

実施例	化合物		T 7	77.1	
番号	番号	n	Y	B ¹	
171	172	3	O	CH ₂ CH ₂ NHCOOC(CH ₃) ₃	
172	173	3	О	$\mathrm{CH_{2}CH_{2}NH_{2}}$	
173	174	3	. S	$\mathrm{CH_{2}CH_{2}NH_{2}}$	
174	175	4	O	$\mathrm{CH_{2}CH_{2}NH_{2}}$	
175	176	4	S	$\mathrm{CH_{2}CH_{2}NH_{2}}$	
176	177	1	О	$COCH_3$	
177	178	1	Ο	-co-N	
178	179	1	О	CONHCH ₂ CH ₂ OH	
179	180	1	О	CONHCH ₂ CH ₂ NHCH ₂ CH ₃	
180	181	1	O	N N N	
181	182	. 2	CH=N	OCH_3	
182	183	2	CH=N	OH	

次に、代表的な化合物(I)の薬理活性について試験例で説明する。

試験例1:ヒト大腸癌細胞HCT 116に対する増殖阻害活性

HCT 116細胞(ATCC番号: CCL-247)を 1×10^3 個/ウェルの割合で96ウェルマイクロタイタープレート(ヌンク社製、167008)に分注した。該プレートを5%炭酸ガスインキュベーター内で37%、24時間培養した後、これに段階的に希釈した試験化合物を加えて合計100mL/ウェルとし、さらに5%炭酸ガスインキュベーター内で37%、72時間培養した。この培養培地中に、XTT $\{3^3-[1-(7x-2)x-2]x-2)x-2$ 00円のように、240円のように、240円のように、240円のように、240円のように、240円のように、240円のように、240円のようには、240円のようには、240円のようには、240円のようには、240円のようには、240円のようには、240円のようには、240円のようには、240円のようには、240円のように、241円のように、241円のように、241円のように、241円のようには、

 GI_{50} の算出方法:各ウェルの490nmでの吸光度から655nmでの吸光度を減じた値 (差吸光度)を算出した。試験化合物未処理の細胞で得られた差吸光度を100%とし、既知濃度の化合物で処理した細胞で得られた差吸光度と比較することにより、細胞の増殖を50%阻害する化合物の濃度を算出し、それを GI_{50} とした。

試験例2: Eg5酵素に対する阻害試験(1)

組換え型全長ヒトEg5蛋白質の調製は文献 [セル (Cell)、83巻、11

59ページ(1995年)]を参考にして実施する。HisタグをN末端に融合した全長ヒトEg5を発現するバキュロウイルスをSpodoptera

f rugi-perda(スポドプテラ フルギペルダ)(S f) 9 昆虫細胞に感染させ、培養後、培養液を遠心して細胞沈殿物を回収する。細胞沈殿物をバッファーに懸濁し、遠心により上清を回収する。上清をニッケルアガロースカラムに通塔し、H is g f f g f

Eg5のATPase活性の測定は文献 [エンボ・ジャーナル (The EMBO Journal)、13巻、751ページ (1994年)、プロシーディング・オブ・ザ・ナショナル・アカデミー・オブ・サイエンシーズ・オブ・ザ・ユナイテッド・ステイツ・オブ・アメリカ (Proc. Natl. Acad. Sci. USA)、89巻、4884ページ (1992年)]を参考にして実施する。25mmol/L ピペラジンN、N'ービス(エタンスルホン酸)(PIPES)/KOH (pH 6.8)、1mmol/L エチレングリコールビス(2ーアミノエチルエーテル)四酢酸(EGTA)、2mmol/L MgCl₂、1mmol/L ジチオトレイトール(DTT)、100 μ g/mL ウシ血清アルブミン(BSA)、5 μ mol/L パクリタキセル(Paclitaxel)、25 μ g/L チューブリン(Tubulin)(サイトスケルトン社、カタログ番号TL238)、および200 μ mol/L MESG substrate(2ーアミノー6ーメルカプトー7ーメチルプリンリボサイド)(モレキュラープローブズ社、カタログ番号E-6646)、1U/mL プリンヌクレオシドホスホリラーゼ

(Purine nucleo-side phosphorylase) (モレキュラープローブズ社、カタログ番号E-6646) にEg5部分精製標品を加えた反応溶液を調製する。段階的に希釈をした試験化合物を含む反応溶液を96-ウェルプレートに分注する。酵素反応は

30℃で30分間実施する。ATPase活性の指標となる360nmの吸光度を プレートリーダー(モレキュラーデバイス社、SpectraMax 340

 PC^{384})で測定する。Eg5存在下試験化合物非存在下での吸光度を100%、 Eg5非存在下試験化合物非存在下での吸光度を0%として相対活性を計算し、 IC_{50} 値を算出する。

上記の試験により、化合物 (I) のEg5酵素に対する阻害作用が確認できる。 試験例3 Eg5酵素に対する阻害試験 (2)

Eg5 の ATPase 活性の測定は文献[エンボ・ジャーナル(EMBO Journal)、13 巻、751 ページ (1994 年)、プロシーディングズ・オブ・ザ・ナショナル・アカデミー・オブ・サイエンシーズ・オブ・ザ・ユナイテッド・ステイツ・オブ・アメリカ (Proc. Natl. Acad. Sci. USA)、89 巻、4884 ページ (1992 年)]を参考にして実施した。次の 2 種類の溶液を用意した。25 mmol/L ピペラジン N, N'ービス(エタンスルホン酸) (PIPES) / KOH (pH 6.8)、1 mmol/L エチレングリコールビス(2ーアミノエチルエーテル)四酢酸(EGTA)、2 mmol/L MgCl₂、1 mmol/L ジチオトレイトール(DTT)、5 μ mol/L パクリタキセル(Paclitaxel)、167 μ g/mL ウシ血清アルブミン(BSA)、41.7 μ g/mL チューブリン(Tubulin)(サイトスケルトン社、カタログ番号 TL238)、333 μ mol/L MESG substrate(2ーアミノー6ーメルカプトー7ーメチルプリンリボサイド)(モレキュラープローブズ社、カタログ番号 E-6646)、1.67 U/mL プリンヌクレオシドホスホリラーゼ(Purine nucleoside phosphorylase)(モレキュラープローブ社、カタログ番号 E-6646)および 1.33 μ

g/mL ヒト Eg5 モータードメイン精製標品から構成される溶液 A を調製した。25 mmol/L ピペラジン N, N'ービス(エタンスルホン酸)(PIPES)/KOH(pH 6.8)、1 mmol/L エチレングリコールビス(2ーアミノエチルエーテル)四酢酸(EGTA)、2 mmol/L MgCl₂、1 mmol/L ジチオトレイトール(DTT)、5 μ mol/L パクリタキセル(Paclitaxel)および 2.5 mmol/L ATP から構成される溶液 B を調製した。溶液 A を 96ーウェルプレートに各ウェル 45 μ L ずつ分注した。溶液 B を用いて、試験化合物を段階的に希釈した。希釈された試験化合物溶液各 30 μ Lを、先の 96ーウェルプレート内に分注された溶液 A と混合し、酵素反応を開始した。酵素反応は 30℃で 30 分間実施した。ATPase 活性の指標となる 360 nm での吸光度をプレートリーグー(モレキュラーデバイス社、SpectraMax 340PC³⁸⁴)で測定した。Eg5 存在下、試験化合物非存在下での吸光度を 100%、Eg5 非存在下、試験化合物非存在下の吸光度を 0%として相対活性を計算し、ICso値を算出した。

化合物 3、9、2 3、2 9、5 9、7 3、7 6、8 3、8 5、8 8、9 0、9 6、1 2 2、1 4 4 および 1 8 1 は濃度依存的に Eg5 の ATPase 活性を阻害し、その IC₅₀ 値は 5μ mol/L以下であった。

化合物(I)またはその薬理学的に許容される塩は、そのまま単独で投与することも可能であるが、通常各種の医薬製剤として提供するのが望ましい。また、それら医薬製剤は、動物または人に使用されるものである。

本発明に係わる医薬製剤は、活性成分として化合物(I)またはその薬理学的に許容される塩を単独で、あるいは任意の他の治療のための有効成分との混合物として含有することができる。また、それら医薬製剤は、活性成分を薬理学的に許容される一種またはそれ以上の担体と一緒に混合し、製剤学の技術分野においてよく知られている任意の方法により製造される。

投与経路としては、治療に際し最も効果的なものを使用するのが望ましく、経口 または、例えば静脈内などの非経口をあげることができる。

投与形態としては、例えば錠剤、注射剤などがあげられる。

経口投与に適当な、例えば錠剤などは、乳糖、マンニットなどの賦形剤、澱粉な

どの崩壊剤、ステアリン酸マグネシウムなどの滑沢剤、ヒドロキシプロピルセルロースなどの結合剤、脂肪酸エステルなどの界面活性剤、グリセリンなどの可塑剤などを用いて製造できる。

非経口投与に適当な製剤は、好ましくは受容者の血液と等張である活性化合物を含む滅菌水性剤からなる。例えば、注射剤の場合は、塩溶液、ブドウ糖溶液または塩水とブドウ糖溶液の混合物からなる担体などを用いて注射用の溶液を調製する。

また、これら非経口剤においても、経口剤で例示した賦形剤、崩壊剤、滑沢剤、 結合剤、界面活性剤、可塑剤および希釈剤、防腐剤、フレーバー類などから選択さ れる1種もしくはそれ以上の補助成分を添加することもできる。

化合物(I)またはその薬理学的に許容される塩は、上記の目的で用いる場合、通常、全身的または局所的に、経口または非経口の形で投与される。投与量および投与回数は、投与形態、患者の年齢、体重、治療すべき症状の性質もしくは重篤度などにより異なるが、通常経口の場合、成人1人あたり、1回につき0.01~1000mg、好ましくは0.05~500mgの範囲で、1日1回ないし数回投与する。静脈内投与などの非経口投与の場合、通常成人一人当り0.001~1000mg、好ましくは0.01~300mgを一日一回ないし数回投与するか、または1日1~24時間の範囲で静脈内に持続投与する。しかしながら、これら投与量および投与回数に関しては、前述の種々の条件により変動する。

発明を実施するための最良の形態

A

15

以下に、実施例、参考例および製剤例により、本発明を詳細に説明する。

実施例および参考例で用いられるプロトン核磁気共鳴スペクトル(H-NMR)は、270 MHz または300 MHz で測定されたものであり、化合物および測定条件によって交換性プロトンが明瞭には観測されないことがある。なお、シグナルの多重度の表記としては通常用いられるものを用いるが、br とは見かけ上幅広いシグナルであることを表す。

実施例1 (化合物1)

参考例4と同様にして、参考例3で得られる化合物 c (51.3 mg, 0.132 mmol)、 酢酸(0.0460 mL, 0.804 mmol)、モルホリン(0.0580 mL, 0.665 mmol)およびトリア セトキシ水素化ホウ素ナトリウム(117 mg, 0.553 mmol)より、化合物1(55.5 mg, 91%)を得た。

APCI-MS m/z: 461 (M+H)⁺.

実施例2(化合物2)

参考例4と同様にして、参考例3で得られる化合物 c (50.3 mg, 0.129 mmol)、 酢酸(0.0440 mL, 0.769 mmol)、2ーアミノエタノール(0.0400 mL, 0.663 mmol) およびトリアセトキシ水素化ホウ素ナトリウム(116 mg, 0.546 mmol)より、化合物 2(24.5 mg, 44%)を得た。

APCI-MS m/z: 435 (M+H)⁺.

実施例3(化合物3)

参考例4と同様にして、参考例3で得られる化合物 c (50.4 mg, 0.129 mmol)、 酢酸(0.0440 mL, 0.769 mmol)、2ーエトキシエチルアミン(0.0680 mL, 0.648 mmol) およびトリアセトキシ水素化ホウ素ナトリウム(121 mg, 0.572 mmol)より、化合物 3 (46.9 mg, 79%)を得た。

APCI-MS m/z: 463 (M+H)⁺.

実施例4(化合物4)

参考例4と同様にして、参考例3で得られる化合物 c (51.1 mg, 0.131 mmol)、 酢酸(0.0460 mL, 0.804 mmol)、N-(2-アミノエチル)ピロリジン (0.0830 mL, 0.661 mmol)およびトリアセトキシ水素化ホウ素ナトリウム(139 mg, 0.656 mmol)より、化合物4(18.5 mg, 29%)を得た。

APCI-MS m/z: 488 $(M+H)^+$.

実施例5(化合物5)

参考例4と同様にして、参考例3で得られる化合物 c (53.1 mg, 0.136 mmol)、 酢酸(0.0470 mL, 0.821 mmol)、N-(2-アミノエチル) モルホリン (0.0890 mL, 0.684 mmol)およびトリアセトキシ水素化ホウ素ナトリウム(148 mg, 0.697 mmol)

より、化合物 5 (61.2 mg, 89%) を得た。

APCI-MS m/z: 504 (M+H)⁺.

実施例6(化合物6)

4)

参考例4と同様にして、参考例3で得られる化合物 c (52.0 mg, 0.134 mmol)、 酢酸(0.0460 mL, 0.804 mmol)、N, Nージエチルエチレンジアミン (0.0940 mL, 0.669 mmol)およびトリアセトキシ水素化ホウ素ナトリウム(121 mg, 0.570 mmol)より、化合物6 (36.9 mg, 56%)を得た。

APCI-MS m/z: 490 (M+H)⁺.

実施例7(化合物7)

参考例4と同様にして、参考例3で得られる化合物 c (54.5 mg, 0.140 mmol)、 酢酸(0.0800 mL, 1.40 mmol)、Nーエチルエチレンジアミン(0.0740 mL, 0.703mmol) およびトリアセトキシ水素化ホウ素ナトリウム(134 mg, 0.632 mmol)より、化合物 7(29.7 mg, 46%)を得た。

FAB-MS m/z: 462 (M+H)⁺.

実施例8(化合物8)

参考例4と同様にして、参考例3で得られる化合物 c (54.5 mg, 0.140 mmol)、酢酸 (0.0800 mL, 1.400 mmol)、N, Nージメチルー1,3ープロパンジアミン (0.0880 mL, 0.699 mmol)およびトリアセトキシ水素化ホウ素ナトリウム (131 mg, 0.620 mmol)より、化合物8 (22.9 mg, 34%)を得た。

FAB-MS m/z: $476 (M+H)^{+}$.

実施例9 (化合物9)

参考例4と同様にして、参考例3で得られる化合物 c (48.3 mg, 0.124 mmol)、酢酸(0.0480 mL, 0.839 mmol)、1-(3-アミノプロピル)-2-ピロリジノン(0.0870 mL, 0.620 mmol)およびトリアセトキシ水素化ホウ素ナトリウム(125 mg, 0.590 mmol)より、化合物9(49.1 mg, 77%)を得た。

APCI-MS m/z: 516 (M+H)⁺.

実施例10(化合物10)

参考例4と同様にして、参考例3で得られる化合物 c (50.7 mg, 0.130 mmol)、 酢酸(0.0450 mL, 0.786 mmol)、3ーエトキシプロピルアミン(0.0780 mL, 0.651 mmol)およびトリアセトキシ水素化ホウ素ナトリウム(125 mg, 0.588 mmol)より、 化合物

10(54.6 mg, 88%)を得た。

APCI-MS m/z: 477 $(M+H)^+$.

実施例11(化合物11)

参考例4と同様にして、参考例3で得られる化合物 c (50.9 mg, 0.131 mmol)、 酢酸(0.0450 mL, 0.786 mmol)、3ーメトキシプロピルアミン (0.0670 mL, 0.657 mmol)およびトリアセトキシ水素化ホウ素ナトリウム(130 mg, 0.611 mmol)より、 化合物11(48.8 mg, 81%)を得た。

APCI-MS m/z: 463 (M+H)⁺.

実施例12(化合物12)

参考例4と同様にして、参考例3で得られる化合物 c (101 mg, 0.259 mmol)、酢酸(0.0900 mL, 1.57 mmol)、3ーアミノー1ープロパノール (0.100 mL, 1.31 mmol) およびトリアセトキシ水素化ホウ素ナトリウム(248 mg, 1.17 mmol)より、化合物12(87.1 mg, 75%)を得た。

APCI-MS m/z: 449 $(M+H)^+$.

実施例13(化合物13)

参考例4と同様にして、参考例3で得られる化合物 c (102 mg, 0.262 mmol)、酢酸(0.0900 mL, 1.57 mmol)、2ー(2ーアミノエトキシ)エタノール (0.131 mL, 1.31 mmol)およびトリアセトキシ水素化ホウ素ナトリウム(243 mg, 1.15 mmol)より、化合物13(85.4 mg, 68%)を得た。

APCI-MS m/z: 479 $(M+H)^+$.

実施例14(化合物14)

参考例4と同様にして、参考例3で得られる化合物 c (50.3 mg, 0.129 mmol)、 酢酸(0.0450 mL, 0.786 mmol)、2ーメトキシエチルアミン(0.0570 mL, 0.656 mmol)

およびトリアセトキシ水素化ホウ素ナトリウム(119 mg, 0.561 mmol)より、化合物 14(50.3 mg, 87%)を得た。

APCI-MS m/z: 449 (M+H)⁺.

1

実施例15(化合物15)

参考例4と同様にして、参考例8で得られた化合物g(69.0 mg, 0.171 mmol)、 酢酸(0.0587 mL, 1.03 mmol)、nープロピルアミン(0.0703 mL, 0.855 mmol)およびトリアセトキシ水素化ホウ素ナトリウム(187 mg, 0.882 mmol)より、化合物15(29.3 mg, 38%)を得た。

APCI-MS m/z: 447 (M+H)⁺.

実施例16(化合物16)'

参考例4と同様にして、参考例8で得られる化合物g(66.5 mg, 0.165 mmol)、 酢酸(0.0587 mL, 1.03 mmol)、ジエチルアミン(0.0886 mL, 0.855 mmol)およびトリアセトキシ水素化ホウ素ナトリウム(175 mg, 0.824 mmol)より、化合物16(47.4 mg, 62%)を得た。

APCI-MS m/z: 461 (M+H)⁺.

実施例17(化合物17)

参考例4と同様にして、参考例8で得られる化合物g(51.6 mg, 0.128 mmol)、 酢酸(0.0730 mL, 1.28 mmol)、Nーエチルエチレンジアミン(0.0670 mL, 0.636 mmol) およびトリアセトキシ水素化ホウ素ナトリウム(114 mg, 0.537 mmol)より、化合物 17(23.6 mg, 39%)を得た。

APCI-MS m/z: 476 (M+H)⁺.

実施例18(化合物18)

参考例4と同様にして、参考例8で得られる化合物g(52.5 mg, 0.130 mmol)、 酢酸(0.0740 mL, 1.29 mmol)、N, Nージエチルエチレンジアミン(0.0910 mL, 0.648 mmol)およびトリアセトキシ水素化ホウ素ナトリウム(114 mg, 0.539 mmol)より、 化合物18(50.5 mg, 77%)を得た。

APCI-MS m/z: 504 $(M+H)^+$.

実施例19(化合物19)

参考例4と同様にして、参考例8で得られる化合物g(51.2 mg, 0.127 mmol)、 酢酸(0.0440 mL, 0.769 mmol)、2ーアミノエタノール(0.0380 mL, 0.630 mmol) およびトリアセトキシ水素化ホウ素ナトリウム(121 mg, 0.570 mmol)より、化合物 19(20.3 mg, 36%)を得た。

APCI-MS m/z: 449 (M+H)+.

実施例20(化合物20)

参考例4と同様にして、参考例8で得られる化合物g(51.8 mg, 0.128 mmol)、 酢酸(0.0440 mL, 0.758 mmol)、2ーエトキシエチルアミン(0.0670 mL, 0.639 mmol) およびトリアセトキシ水素化ホウ素ナトリウム(123 mg, 0.581 mmol)より、化合物 20(41.5 mg, 68%)を得た。

APCI-MS $m/z: 477 (M+H)^{+}$.

実施例21(化合物21)

参考例4と同様にして、参考例8で得られる化合物g(51.4 mg, 0.127 mmol)、 酢酸(0.0440 mL, 0.758 mmol)、ピロリジン(0.0530 mL, 0.636 mmol)およびトリア セトキシ水素化ホウ素ナトリウム(117 mg, 0.551 mmol)より、化合物21(55.7 mg, 96%)を得た。

APCI-MS m/z: $459 (M+H)^{+}$.

実施例22(化合物22).

参考例4と同様にして、参考例8で得られる化合物g(51.7 mg, 0.128 mmol)、 酢酸(0.0440 mL, 0.758 mmol)、モルホリン(0.0560 mL, 0.642 mmol)およびトリア セトキシ水素化ホウ素ナトリウム(133 mg, 0.628 mmol)より、化合物22(55.2 mg, 91%)を得た。

APCI-MS m/z: 475 $(M+H)^+$.

実施例23(化合物23)

参考例4と同様にして、参考例8で得られる化合物g(57.6 mg, 0.143 mmo1)、 酢酸(0.0587 mL, 1.03 mmo1)、メチルアミンの40%メタノール溶液(0.0838 mL, 0.855

mmol)およびトリアセトキシ水素化ホウ素ナトリウム(176 mg, 0.831 mmol)より、化合物23(31.4 mg, 52%)を得た。

APCI-MS m/z: 419 (M+H)⁺.

実施例24(化合物24)

参考例4と同様にして、参考例8で得られる化合物g(58.0 mg, 0.144 mmol)、 酢酸(0.0587 mL, 1.03 mmol)、エチルアミンの70%水溶液(0.0707 mL, 0.855 mmol) およびトリアセトキシ水素化ホウ素ナトリウム(180 mg, 0.850 mmol)より、化合物 24(38.2 mg, 61%)を得た。

APCI-MS m/z: 433 (M+H)⁺.

実施例25(化合物25):

参考例4と同様にして、参考例8で得られる化合物g(52.1 mg, 0.129 mmol)、 酢酸(0.0587 mL, 1.03 mmol)、2ーアミノプロパン(0.0728 mL, 0.855 mmol)およびトリアセトキシ水素化ホウ素ナトリウム(175 mg, 0.828 mmol)より、化合物25(46.5 mg, 81%)を得た。

APCI-MS m/z: 447 (M+H).

実施例26(化合物26)

参考例4と同様にして、参考例8で得られる化合物g(55.0 mg, 0.136 mmol)、 酢酸(0.0800 mL, 1.40 mmol)、N, Nージメチルー1, 3ープロパンジアミン(0.0880 mL, 0.699 mmol)およびトリアセトキシ水素化ホウ素ナトリウム(137 mg, 0.646 mmol)より、化合物26(24.4 mg, 37%)を得た。

APCI-MS m/z: 490 (M+H)⁺.

実施例27(化合物27)

参考例4と同様にして、参考例8で得られる化合物g(53.5 mg, 0.133 mmol)、 酢酸(0.0800 mL, 1.40 mmol)、N, Nージメチルエチレンジアミン(0.0780 mL, 0.711 mmol)およびトリアセトキシ水素化ホウ素ナトリウム(131 mg, 0.620 mmol)より、 化合物27(40.3 mg, 64%)を得た。

APCI-MS m/z: 476 (M+H)⁺.

実施例28 (化合物28)

参考例4と同様にして、参考例8で得られる化合物g(53.3 mg, 0.132 mmol)、酢酸(0.0500 mL, 0.873 mmol)、1ー(3ーアミノプロピル)ー2ーピロリドン(0.0930 mL, 0.663 mmol)およびトリアセトキシ水素化ホウ素ナトリウム(131 mg, 0.617 mmol)より、化合物28(56.3 mg, 80%)を得た。

APCI-MS m/z: 530 (M+H)⁺.

実施例29(化合物29)

参考例4と同様にして、参考例8で得られる化合物g(50.7 mg, 0.126 mmol)、 酢酸(0.0500 mL, 0.873 mmol)、3ーアミノー1ープロパノール(0.0480 mL, 0.628 mmol)およびトリアセトキシ水素化ホウ素ナトリウム(138 mg, 0.652 mmol)より、 化合物29(38.3 mg, 66%)を得た。

APCI-MS m/z: 463 (M+H)⁺.

実施例30(化合物30)

参考例4と同様にして、参考例8で得られる化合物g(50.6 mg, 0.125 mmol)、 酢酸(0.0500 mL, 0.873 mmol)、Nーアセチルエチレンジアミン(80.0 mg, 0.783 mmol)およびトリアセトキシ水素化ホウ素ナトリウム(134 mg, 0.632 mmol)より、 化合物30(30.3 mg, 49%)を得た。

APCI-MS m/z: 490 (M+H)⁺.

実施例31(化合物31)

参考例4と同様にして、参考例8で得られる化合物g(50.1 mg, 0.124 mmo1)、 酢酸(0.0500 mL, 0.873 mmo1)、2-(2-アミノエトキシ) エタノール(0.0630 mL, 0.628 mmo1)およびトリアセトキシ水素化ホウ素ナトリウム(130 mg, 0.612 mmo1)より、化合物31(44.6 mg, 73%)を得た。

APCI-MS m/z: 493 (M+H)⁺.

実施例32

参考例4と同様にして、参考例11で得られた化合物j(29.4 mg, 0.0704 mmol)、 酢酸(0.0450 mL, 0.786 mmol)、nープロピルアミン(0.0538 mL, 0.654 mmol)およ

びトリアセトキシ水素化ホウ素ナトリウム(162 mg, 0.762 mmol)より、化合物32 (30.0 mg, 93%)を得た。

ESI-MS m/z: 459 $(M-H)^{-}$.

実施例33(化合物33)

参考例4と同様にして、参考例11で得られる化合物j(50.8 mg, 0.122 mmol)、 酢酸(0.0420 mL, 0.734 mmol)、ジエチルアミン(0.0630 mL, 0.609 mmol)およびト リアセトキシ水素化ホウ素ナトリウム(107 mg, 0.503 mmol)より、化合物33(28.5 mg, 49%)を得た。

APCI-MS m/z: 475 $(M+H)^{+}$.

実施例34(化合物34)

参考例4と同様にして、参考例11で得られる化合物j(51.0 mg, 0.122 mmol)、 酢酸(0.0420 mL, 0.734 mmol)、モルホリン(0.0530 mL, 0.608 mmol)およびトリア セトキシ水素化ホウ素ナトリウム(112 mg, 0.530 mmol)より、化合物34(48.8 mg, 82%)を得た。

APCI-MS m/z: 489 (M+H)⁺.

実施例35(化合物35)

参考例4と同様にして、参考例11で得られる化合物j(45.0 mg, 0.108 mmol)、酢酸(0.0370 mL, 0.638 mmol)、N, Nージエチルエチレンジアミン(0.0760 mL, 0.541 mmol)およびトリアセトキシ水素化ホウ素ナトリウム(97.0 mg, 0.455 mmol)より、化合物35(23.3 mg, 42%)を得た。

APCI-MS m/z: 518 (M+H)⁺.

実施例36(化合物36)

参考例 1 3 で得られた化合物mのトリフルオロ酢酸塩 (116 mg, 0.235 mmol)を DMF (4 mL)に溶解し、Nーtertーブトキシカルボニルー β ーアラニン (127 mg, 0.671 mmol)、1ーヒドロキシベンゾトリアゾール (163 mg, 1.07 mmol)および 1ーエチルー 3ー (3'ージメチルアミノプロピル)カルボジイミド塩酸塩 (0.100 mL, 0.644 mmol)を加え、室温で 10 時間攪拌した。反応液に飽和炭酸水素ナトリウム水

溶液(30 և)を加え、酢酸エチルで抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄した後、無水硫酸ナトリウムで乾燥し、溶媒を減圧留去した。残渣を分取薄層クロマトグラフィー(ヘキサン/酢酸エチル=1/3)で精製することにより、化合物 36 (93.3 mg, 75%)を得た。

APCI-MS m/z: 548 (M+H)⁺.

実施例37(化合物37)

化合物36 (79.0 mg, 0.149 mmol)をジクロロメタン(5 mL)に溶解した。この溶液にトリフルオロ酢酸(0.5 mL)を加え、室温で3時間攪拌した後、反応液を減圧留去した。残渣を分取薄層クロマトグラフィー(クロロホルム/メタノール/濃アンモニア水=100/10/1)で精製することにより、化合物37(61.0 mg, 91%)を得た。APCI-MS m/z: 448 (M+H)⁺.

実施例38(化合物38)

化合物 3 7 (43.6 mg, 0.0974 mmol)をアセトニトリル(5 mL)に溶解し、4 ージメチルアミノピリジン(26.6 mg, 0.218 mmol)および無水酢酸(0.0368 mL, 0.389 mmol)を加え、室温で 12 時間攪拌した。反応液に飽和炭酸水素ナトリウム水溶液(30 mL)を加え、酢酸エチルで抽出した。 有機層を飽和食塩水で洗浄した後、無水硫酸ナトリウムで乾燥し、溶媒を減圧留去した。残渣を分取薄層クロマトグラフィー(クロロホルム/メタノール=20/1)で精製することにより、化合物 3 8 (12.7 mg, 27%)を得た。

APCI-MS m/z: 488 $(M-H)^{-}$.

実施例39(化合物39)

実施例36と同様にして、参考例13で得られる化合物mのトリフルオロ酢酸塩 (107 mg, 0.218 mmol)、NーtertーブトキシカルボニルーLープロリン(148 mg, 0.687 mmol)、1-ヒドロキシベンゾトリアゾール(209 mg, 1.35 mmol)および1-エチルー3ー(3'ージメチルアミノプロピル)カルボジイミド塩酸塩(0.120 mL, 0.784 mmol)より、化合物39(140 mg, 100%)を得た。

APCI-MS m/z: 572 (M-H)⁻.

実施例40(化合物40)

実施例37と同様にして、化合物39(114 mg, 0.199 mmol)およびトリフルオロ酢酸(0.5 mL)より、化合物40(76.9 mg, 82%)を得た。

APCI-MS m/z 474 $(M+H)^+$.

実施例41(化合物41)

実施例 3 6 と同様にして、参考例 1 3 で得られる化合物 m のトリフルオロ酢酸塩 (107 mg, 0.218 mmol)、N ー t e r t ー r ト r ナンカルボニルーL ー r ラニン (130 mg, 0.686 mmol)、1 ー r ドロキシベンゾトリアゾール (209 mg, 1.35 mmol) および 1 ー r エチルー 1 ー 1 の

APCI-MS m/z: 546 (M-H)⁻.

実施例42(化合物42および43)

実施例37と同様にして、化合物41(75.7 mg, 0.138 mmol)およびトリフルオロ酢酸(0.5 mL)より、化合物42(27.9 mg, 45%)および43(25.1 mg, 41%)をジアステレオマーとして得た。

化合物 4 2 APCI-MS m/z: 448 (M+H)+.

化合物 4 3 APCI-MS m/z: 448 (M+H)+.

実施例43(化合物44)

実施例36と同様にして、参考例13で得られる化合物mのトリフルオロ酢酸塩 (107 mg, 0.218 mmol)、N-tert-ブトキシカルボニル-N-メチルグリシン <math>(138 mg, 0.727 mmol)、1-ヒドロキシベンブトリアゾール(209 mg, 1.35 mmol) および1-エチル-3-(3'-ジメチルアミノプロピル)カルボジイミド塩酸塩 (0.120 mL, 0.784 mmol)より、化合物44(106 mg, 88%)を得た。

APCI-MS m/z: 546 (M-H)⁻.

実施例44(化合物45)

実施例37と同様にして、化合物44 (77.8 mg, 0.142 mmol)およびトリフルオロ酢酸(0.5 mL)より、化合物45(61.4 mg, 97%)を得た。

APCI-MS m/z: 448 (M+H)⁺.

実施例45(化合物46)

実施例36と同様にして、参考例13で得られる化合物mのトリフルオロ酢酸塩 (107 mg, 0.218 mmol)、Nーtertーブトキシカルボニルグリシン(121 mg, 0.688 mmol)、1-ヒドロキシベンゾトリアゾール(209 mg, 1.35 mmol)および1-エチルー3-(3'-ジメチルアミノプロピル)カルボジイミド塩酸塩(0.120 mL, 0.784 mmol)より、化合物46(58.9 mg, 51%)を得た。

APCI-MS m/z: 532 (M-H)⁻.

実施例46(化合物47)

実施例37と同様にして、化合物46 (39.8 mg, 0.0750 mmol)およびトリフルオロ酢酸(0.5 mL)より、化合物47(36.6 mg, 100%)を得た。

APCI-MS m/z: 434 (M+H)⁺.

実施例47(化合物48)

実施例36と同様にして、参考例13で得られる化合物mのトリフルオロ酢酸塩(107 mg, 0.218 mmol)、N, Nージメチルグリシン(80.1 mg, 0.777 mmol)、1ーヒドロキシベンゾトリアゾール(209 mg, 1.35 mmol)および1ーエチルー3ー(3°ージメチルアミノプロピル)カルボジイミド塩酸塩(0.120 mL, 0.784 mmol)より、化合物48(68.7 mg, 68%)を得た。

APCI-MS m/z: 460 (M-H)⁻.

実施例48(化合物49)

実施例36と同様にして、参考例13で得られる化合物mのトリフルオロ酢酸塩 (101 mg, 0.206 mmol)、Nーアセチルグリシン(112 mg, 0.956 mmol)、1ーヒドロキシベンゾトリアゾール(215 mg, 1.40 mmol)および1ーエチルー3ー(3'ージメチルアミノプロピル)カルボジイミド塩酸塩(0.120 mL, 0.784 mmol)より、化合物49(87.1 mg, 89%)を得た。

APCI-MS m/z: 474 (M-H)⁻.

実施例49(化合物50)

実施例 3 6 と同様にして、参考例 1 3 で得られた化合物mのトリフルオロ酢酸塩 (107 mg, 0.218 mmol)、Nーtertーブトキシカルボニルー γ ーアミノ酪酸 (129 mg, 0.633 mmol)、1ーヒドロキシベンゾトリアゾール (209 mg, 1.35 mmol) および 1-x チルー 3 ー (3' ージメチルアミノプロピル) カルボジイミド塩酸塩 (0.120 mL, 0.784 mmol) より、化合物 5 0 (44.4 mg, 36%) を得た。

実施例50(化合物51)

実施例40と同様にして、実施例49で得られた化合物50(36.0 mg, 0.0640 mmol)およびトリフルオロ酢酸(0.3 mL)より、化合物51(18.0 mg, 61%)を得た。 APCI-MS m/z: 462 (M+H)⁺.

実施例51(化合物52);

実施例 3 6 と同様にして、参考例 1 5 で得られた化合物 o のトリフルオロ酢酸塩 (105 mg, 0.208 mmol)、Nーtertーブトキシカルボニルー β ーアラニン (122 mg, 0.643 mmol)、1ーヒドロキシベンゾトリアゾール (169 mg, 1.10 mmol) および 1ーエチルー3ー (3'ージメチルアミノプロピル) カルボジイミド塩酸塩 (0.120 mL, 0.784 mmol) より、化合物 5 2 (87.5 mg, 75%) を得た。

APCI-MS m/z: 562 (M+H)⁺.

実施例52(化合物53)

実施例37と同様にして、実施例51で得られた化合物52(67.9 mg, 0.121 mmol)およびトリフルオロ酢酸(0.5 mL)より、化合物53のトリフルオロ酢酸塩(59.7 mg, 86%)を得た。

APCI-MS m/z: 462 (M+H)⁺.

実施例53(化合物54)

実施例36と同様にして、参考例15で得られた化合物 o のトリフルオロ酢酸塩 $(103\,\mathrm{mg},\,0.\,203\,\mathrm{mmol})$ 、Nーtertーブトキシカルボニルグリシン $(116\,\mathrm{mg},\,0.\,664\,\mathrm{mmol})$ 、 $1-ヒドロキシベンゾトリアゾール(190\,\mathrm{mg},\,1.\,23\,\mathrm{mmol})$ および1-エチルー3-(3'-ジメチルアミノプロピル)カルボジイミド塩酸塩 $(0.\,120\,\mathrm{mL},\,0.\,784\,\mathrm{mmol})$ より、化合物54 $(80.5\,\mathrm{mg},\,72\%)$ を得た。

APCI-MS m/z: 548 (M+H)⁺.

実施例54(化合物55)

実施例37と同様にして、実施例53で得られた化合物54(67.6 mg, 0.123 mmol)およびトリフルオロ酢酸(0.5 mL)より、化合物55(52.0 mg, 94%)を得た。 APCI-MS m/z: 448 (M+H)⁺.

実施例55(化合物56)

実施例36と同様にして、参考例15で得られた化合物 o のトリフルオロ酢酸塩 (101 mg, 0.201 mmol)、N-tertーブトキシカルボニルーLーアラニン (128 mg, 0.678 mmol)、1 ーヒドロキシベンゾトリアゾール (168 mg, 1.08 mmol) および 1 ーエチルー3ー (3'ージメチルアミノプロピル)カルボジイミド塩酸塩 (0.120 mL, 0.784 mmol) より、化合物 5 6 (66.3 mg, 59%)を得た。

APCI-MS m/z: 560 (M-H).

実施例56(化合物57)

実施例37と同様にして、実施例55で得られた化合物56(54.3 mg, 0.0970 mmol)およびトリフルオロ酢酸(0.5 mL)より、化合物57(37.2 mg, 83%)を得た。 APCI-MS m/z: 462 (M+H)⁺.

実施例57(化合物58)

実施例36と同様にして、参考例15で得られた化合物 o のトリフルオロ酢酸塩 $(102\,\text{mg},\,0.\,202\,\text{mmol})$ 、N-tert-ブトキシカルボニルーL-プロリン $(140\,\text{mg},\,0.\,651\,\text{mmol})$ 、1-ビドロキシベンゾトリアゾール $(173\,\text{mg},\,1.\,11\,\text{mmol})$ および1-エチル-3-(3'-ジメチルアミノプロピル)カルボジイミド塩酸塩 $(0.\,120\,\text{mL},\,0.\,784\,\text{mmol})$ より、化合物58 $(94.7\,\text{mg},\,82\%)$ を得た。

APCI-MS m/z: 588 (M+H)⁺.

実施例58(化合物59)

実施例37と同様にして、実施例57で得られた化合物58(70.5 mg, 0.120 mmol)およびトリフルオロ酢酸(0.5 mL)より、化合物59(51.2 mg, 88%)を得た。 APCI-MS m/z: 488 (M+H)⁺.

実施例59(化合物60)

実施例36と同様にして、参考例15で得られた化合物oのトリフルオロ酢酸塩 (104 mg, 0.206 mmol)、N, Nージメチルグリシン(73.3 mg, 0.711 mmol)、1ーヒドロキシベンゾトリアゾール(183 mg, 1.18 mmol)および1ーエチルー3ー(3'ージメチルアミノプロピル)カルボジイミド塩酸塩(0.120 mL, 0.784 mmol)より、化合物60(76.4 mg, 78%)を得た。

APCI-MS m/z: 476 (M+H)⁺.

実施例60(化合物61)

APCI-MS m/z: 562 (M+H)⁺.

実施例61(化合物62)

実施例37と同様にして、実施例60で得られた化合物61(61.8 mg, 0.110 mmol)およびトリフルオロ酢酸(0.5 mL)より、化合物62(45.9 mg, 90%)を得た。 APCI-MS m/z: 462 (M+H)⁺.

実施例62(化合物63)

実施例36と同様にして、参考例15で得られた化合物oのトリフルオロ酢酸塩(103 mg, 0.204 mmol)、3ーピペリジノプロピオン酸(103 mg, 0.656 mmol)、1ーヒドロキシベンゾトリアゾール(199 mg, 1.28 mmol)および1ーエチルー3ー(3'ージメチルアミノプロピル)カルボジイミド塩酸塩(0.120 mL, 0.784 mmol)より、化合物63(75.1 mg, 69%)を得た。

APCI-MS $m/z: 530 (M+H)^{+}$.

実施例63(化合物64)

実施例36と同様にして、参考例15で得られた化合物0のトリフルオロ酢酸塩

(102 mg, 0.202 mmol)、N, Nージメチルー γ ーアミノ酪酸(119 mg, 0.710 mmol)、1-ヒドロキシベンゾトリアゾール(178 mg, 1.15 mmol)および1-エチルー3-(3'-ジメチルアミノプロピル)カルボジイミド塩酸塩(0.120 mL, 0.784 mmol)より、化合物64(61.3 mg, 60%)を得た。

APCI-MS m/z: 504 (M+H)⁺.

実施例64(化合物65)

実施例36と同様にして、参考例15で得られた化合物oのトリフルオロ酢酸塩 (103 mg, 0.205 mmol)、メトキシ酢酸(0.0500 mL, 0.652 mmol)、1ーヒドロキシベンゾトリアゾール(192 mg, 1.24 mmol)および1ーエチルー3ー(3'ージメチルアミノプロピル)カルボジイミド塩酸塩(0.120 mL, 0.784 mmol)より、化合物65(63.8 mg, 67%)を得た。

APCI-MS $m/z: 463 (M+H)^{+}$.

実施例65(化合物66)

実施例36と同様にして、参考例15で得られた化合物oのトリフルオロ酢酸塩 (113 mg, 0.224 mmol)、Nーアセチルグリシン(101 mg, 0.858 mmol)、1ーヒドロキシベンゾトリアゾール(209 mg, 1.37 mmol)および1ーエチルー3ー(3'ージメチルアミノプロピル)カルボジイミド塩酸塩(0.120 mL, 0.784 mmol)より、化合物66(71.5 mg, 65%)を得た。

APCI-MS m/z: 488 (M-H)⁻.

実施例66(化合物67)

実施例36と同様にして、参考例18で得られた化合物 r の塩酸塩(77.0 mg, 0.175 mmol)、N-tertーブトキシカルボニルーLープロリン(108 mg, 0.502 mmol)、1ーヒドロキシベンゾトリアゾール(187 mg, 1.21 mmol)および1ーエチルー3ー(3'ージメチルアミノプロピル)カルボジイミド塩酸塩(0.120 mL, 0.784 mmol)より、化合物67(108 mg, 100%)を得た。

APCI-MS m/z: 602 (M+H)⁺.

実施例67(化合物68)

実施例37と同様にして、実施例66で得られた化合物67 (91.6 mg, 0.152 mmol)およびトリフルオロ酢酸(0.5 mL)より、化合物68(70.9 mg, 93%)を得た。 APCI-MS m/z: 502 (M+H)⁺.

実施例68(化合物69)

実施例36と同様にして、参考例18で得られた化合物 r の塩酸塩(74.4 mg, 0.152 mmol)、N, Nージメチルグリシン(94.9 mg, 0.920 mmol)、1ーヒドロキシベンゾトリアゾール(204 mg, 1.32 mmol)および1ーエチルー3ー(3'ージメチルアミノプロピル)カルボジイミド塩酸塩(0.120 mL, 0.784 mmol)より、化合物69(81.5 mg, 100%)を得た。

APCI-MS m/z: 490 (M+H)⁺.

実施例69(化合物70)

実施例36と同様にして、参考例18で得られた化合物 r の塩酸塩(75.8 mg, 0.172 mmol)、N-tertーブトキシカルボニルーN-メチルグリシン(95.0mg, 0.502 mmol)、1-ヒドロキシベンゾトリアゾール(198 mg, 1.28 mmol)および1-エチ

ルー3ー(3'ージメチルアミノプロピル)カルボジイミド塩酸塩(0.120 mL, 0.784 mmol)より、化合物70(103 mg, 100%)を得た。

APCI-MS m/z: 576 (M+H)⁺.

実施例70(化合物71)

実施例37と同様にして、実施例69で得られた化合物70(86.2 mg, 0.150 mmol)およびトリフルオロ酢酸(0.5 mL)より、化合物71(64.0 mg, 90%)を得た。 APCI-MS m/z: 476 (M+H)⁺.

実施例71(化合物72)

実施例36と同様にして、参考例18で得られた化合物 r の塩酸塩 (76.8 mg, 0.174 mmol)、N-tertーブトキシカルボニルグリシン (97.7 mg, 0.558 mmol)、1-ビドロキシベンゾトリアゾール (187 mg, 1.21 mmol) および 1-エチルー 3- (3 $^{\prime}$ -ジメチルアミノプロピル) カルボジイミド塩酸塩 (0.120 mL, 0.784 mmol)

より、化合物72(96.9 mg, 99%)を得た。

APCI-MS m/z: 562 (M+H)⁺.

実施例72(化合物73)

実施例37と同様にして、実施例71で得られた化合物72(80.9 mg, 0.144 mmol)およびトリフルオロ酢酸(0.5 mL)より、化合物73(61.1 mg, 92%)を得た。 APCI-MS m/z: 462 (M+H)⁺.

実施例73(化合物74)

実施例38と同様にして、参考例18で得られた化合物rの塩酸塩(50.3 mg, 0.114 mmol)、4ージメチルアミノピリジン(33.7 mg, 0.276 mmol)および無水酢酸(0.0500 mL, 0.529 mmol)より、化合物74(45.6 mg, 90%)を得た。

APCI-MS m/z: 447 (M+H)⁺.

実施例74(化合物75)

参考例4と同様にして、参考例8で得られる化合物g(51.3 mg, 0.127 mmol)、 酢酸(0.0440 mL, 0.769 mmol)、1ーメチルーピペラジン(0.0710 mL, 0.635 mmol) およびトリアセトキシ水素化ホウ素ナトリウム(119 mg, 0.563 mmol)より、化合物 75(52.4 mg, 85%)を得た。

APCI-MS m/z: 488 (M+H)⁺.

実施例75(化合物76)

参考例4と同様にして、実施例8で得られる化合物g(86.0 mg, 0.213 mmo1)、 酢酸(0.0730 mL, 1.28 mmo1)、2ーアミノー1, 3ープロパンジオール(100 mg, 1.102 mmo1)およびトリアセトキシ水素化ホウ素ナトリウム(202 mg, 0.952 mmo1)より、化合物76(18.0 mg, 18%)を得た。

APCI-MS m/z: 479 $(M+H)^+$.

実施例76(化合物77)

参考例4と同様にして、実施例8で得られる化合物g(81.4 mg, 0.202 mmol)、 酢酸(0.0730 mL, 1.28 mmol)、3ーアミノー1, 2ープロパンジオール(88.2 mg, 0.968 mmol)およびトリアセトキシ水素化ホウ素ナトリウム(202 mg, 0.952 mmol) より、化合物 7 7 (21.9 mg, 23%)を得た。

APCI-MS m/z: 479 (M+H)⁺.

実施例77(化合物78)

工程1

N-tert-ブトキシカルボニルー γ -アミノブチル酸(10 g, 49.2 mmol)を THF(100 mL)に溶解し、N, N'-カルボニルジイミダゾール(14.3 g, 59.0 mmol)を加え、室温で 30 分間攪拌した。次いで、N, O-ジメチルヒドロキシルアミン塩酸塩(6.2 g, 64.0 mmol)を加え、室温で 12 時間攪拌した。反応液に水を加え、酢酸エチルで抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄した後、無水硫酸ナトリウムで乾燥した。溶媒を減圧留去することにより、1-(tert-ブトキシカルボニルアミノ)-3-(N-メトキシーN-メチルカルバモイル)プロパン(9.55 g, 80%)を得た。

APCI-MS m/z: 247 (M+H)⁺.

工程2

上記で得られた 1-(tert-jh+s)カルボニルアミノ)-3-(N-yh+s)キシーNーメチルカルバモイル)プロパンをTHF(300 mL)に溶解した。この溶液に、 -10° でイソプロピルマグネシウムクロライドの 2.0 mol/LTHF溶液(18.4 mL, 36.8 mmol)を加え、同温度で 15 分間攪拌した。次いで、フェニルマグネシウムクロライドの 2.0 mol/LTHF溶液(21.3 mL, 42.7 mmol)を -10° でで加え、室温で 3 時間攪拌した。反応液に酢酸(5.6 mL)を加え減圧濃縮した。残渣に水を加え、酢酸エチルで抽出した。有機圏を飽和食塩水溶液で洗浄した後、無水硫酸ナトリウムで乾燥し、溶媒を減圧留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(20 cm0、容媒を減圧留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(20 cm1、容媒を減圧留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(20 cm2、まサン/酢酸エチル=20 cm3・1、で精製することにより、20 cm4・20 cm3・20 cm4・20 cm5・20 cm5・20 cm6・20 cm6・20 cm7・20 cm7・20 cm9・20 cm9・ $20\text{ c$

APCI- $MSm/z: 264 (M+H)^{+}$.

工程3

上記で得られた4-(tertーブトキシカルボニルアミノ)ブチロフェノンを

メタノール(80 mL)および蒸留水(20 mL)の混合溶媒に溶解した。この溶液にチオセミカルバジド塩酸塩(3.80 g, 30.0 mmol)を加え、室温で5時間攪拌した。反応液を減圧濃縮し、残渣に水を加え、酢酸エチルで抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄した後、無水硫酸ナトリウムで乾燥し、溶媒を減圧留去した。残渣をヘキサンージエチルエーテルでリスラリーすることにより、4ー(tertーブトキシカルボニルアミノ)ブチロフェノン=チオセミカルバゾン(3.86 g, 76%)を得た。

 $APCI-MSm/z: 337 (M+H)^{+}$.

工程4

上記で得られた 4-(tert-ブトキシカルボニルアミノ) ブチロフェノン=チオセミカルバゾン (1.69~g; 5.02~mmol) をジクロロメタン (50~mL) に溶解し、ピリジン (3.30~mL, 40.2~mmol) および塩化トリメチルアセチル (3.1~mL, 25.1~mmol) を加え、室温で 12~epilliphte | 12~epilliphte | 12~epilliphte | 12~epilliphte | 12~epilliphte | 12~epilliphte | 13~epilliphte | 13~epilliphte | 14~epilliphte | 14~epilliphte | 14~epilliphte | 15~epilliphte | 1

 $APCI-MSm/z: 505 (M+H)^+$.

工程5

上記で得られた化合物 q (0.674 g, 1.34 mmol)を 4 mol/L 塩化水素 - 酢酸エチル溶液 (20 mL) に溶解した。室温で 30 分間攪拌し、反応液を減圧濃縮した。残渣をジエチルエーテルでリスラリーすることにより、参考例 1 8 に記載の化合物 r の塩酸塩 (574 mg, 98%)を得た。

ESI-MS m/z: 405 $(M+H)^+$.

工程6

上記で得られた化合物 r の塩酸塩(450 mg, 1.02 mmol)にジクロロメタン(40 mL) およびトリエチルアミン(2.5 mL, 17.7 mmol)を加え攪拌した。次いで、2ークロロー1ーエタンスルホニルクロライド(0.74 mL, 7.07 mmol)を加え、室温で30分

間攪拌した。反応液に水を加え、クロロホルムで抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄した後、無水硫酸ナトリウムで乾燥し、溶媒を減圧留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ヘキサン/酢酸エチル=3/2→1/1)で精製することにより、化合物 7 8 (169 mg, 34%)を得た。

APCI-MS m/z: 495 (M+H)⁺.

実施例78(化合物79)

実施例 7 7で得られる化合物 7 8 (490 mg, 0.991 mmol)をアセトニトリル(5 mL)、メタノール(5 mL)および飽和炭酸水素ナトリウム水溶液(5 mL)に溶解し、ジメチルアミン塩酸塩(808 mg, 9.91 mmol)を加え、室温で 15 分間攪拌した。反応液に水を加え、酢酸エチルで抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄した後、無水硫酸ナトリウムで乾燥し、溶媒を減圧留去した。残渣を分取用薄層クロマトグラフィー(クロロホルム/メタノール/トリエチルアミン=90/10/0.1)で精製した。得られた粗生成物を 4 mol/L 塩化水素一酢酸エチル溶液(20 mL)およびジエチルエーテルでリスラリーすることにより化合物 7 9 (206 mg, 36%)を塩酸塩として得た。

APCI-MS m/z: 540 (M+H)⁺.

実施例79(化合物80)

実施例 7 7 で得られる化合物 7 8 (505 mg, 1.02 mmol)を 7 mol/L アンモニアーメタノール溶液 (100 mL) に溶解し、室温で 12 時間攪拌した。反応液を減圧濃縮し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム/メタノール/トリエチルアミン=6/1/0.35)で精製した。得られた無色粉末を 10% 塩化水素-メタノール溶液 (10 mL) に溶解し、ジエチルエーテル (50 mL) を加え、生じた結晶を濾取し、乾燥することにより、化合物 8 0 (235 mg, 43%)を得た。

APCI-MS m/z: 512 $(M+H)^+$.

実施例80(化合物81)

参考例17で得られる化合物 q (0.81 g, 1.60 mmol)をtertーブタノール(35 mL)に溶解し、1 mol/L 塩酸-1 mol/L 酢酸ナトリウム緩衝液(p H=3, 12 mL) および水素化ホウ素ナトリウム(0.60 g, 16.0 mmol)を加え、60℃で15分間攪拌し

た。反応液に酢酸(2.7 mL)を加え、減圧濃縮した。残渣に水を加え、酢酸エチルで抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄した後、無水硫酸ナトリウムで乾燥し、溶媒を減圧留去した。残渣をシリカゲルクロマトグラフィー(~キサン/酢酸エチル=3/1 $\rightarrow 1/1$) で精製することにより、化合物 8 1 (323 mg, 48%)を得た。

APCI-MS m/z: 421 (M+H)⁺.

実施例81(化合物82)

実施例80で得られた化合物81(323 mg, 0.768 mmol)をジクロロメタン(10 mL)に溶解し、ピリジン(0.230 mL, 2.69 mmol)および5ーブロモバレリルクロライド(0.206 mL, 1.54 mmol)を加え、室温で30分間攪拌した。反応液に水を加え、酢酸エチルで抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄した後、無水硫酸ナトリウムで乾燥し、溶媒を減圧留去した。残渣をジメチルスルホキシド(DMSO)(10 mL)に溶解し、酢酸ナトリウム(0.315 mg, 3.84 mmol)を加え、室温で24時間攪拌した。反応液に水を加え、酢酸エチルで抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄した後、無水硫酸ナトリウムで乾燥し、溶媒を減圧留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ヘキサン/酢酸エチル=3/2)で精製することにより、化合物82(0.386 g, 99%)を得た。

APCI-MS m/z: 503 (M+H)⁺.

実施例82(化合物83)

実施例77の工程5と同様にして、実施例81で得られた化合物82(0.386 g, 0.768 mmol)および 4 mol/L 塩化水素一酢酸エチル溶液(10 mL)より、化合物83(0.217 g, 64%)を得た。

APCI-MS m/z: 403 (M+H)⁺.

実施例83(化合物84)

実施例77の工程6と同様にして、実施例82で得られた化合物83(185 mg, 0.417 mmol)、トリエチルアミン(0.290 mL, 2.11 mmol)および2ークロロー1ーエタンスルホニルクロライド(0.066 mL, 0.632 mmol)より、化合物84(0.205 mg, 99%)を得た。

APCI-MS m/z: 493 (M+H)⁺.

実施例84(化合物85)

実施例78と同様にして、実施例83で得られた化合物84(0.205 mg, 0.417 mmol)およびジメチルアミン塩酸塩(0.348 g, 4.26 mmol)より、化合物85(0.177 mg, 77%)を得た。

APCI-MS m/z: 538 (M+H)⁺.

実施例85(化合物86)

実施例 7 7 の工程 3 で得られた 4 ー (tertーブトキシカルボニルアミノ)ブ チロフェノン=チオセミカルバゾン(0.968 mg, 4.09 mmol)をアセトン(20 mL)に溶 解し、ピリジン(1.7 mL, 20.5 mmol)および無水酢酸(1.9 mL, 20.5 mmol)を加え、室温で 24 時間攪拌した。反応液に飽和炭酸水素ナトリウム水溶液を加え、酢酸エチルで抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄した後、無水硫酸ナトリウムで乾燥し、溶媒を減圧留去した。残渣にメタノール(30 mL)およびヒドラジン・1 水和物(20 mL)を加え、室温で 1 時間攪拌した。反応液に 1 mol/L 塩酸を加え、酢酸エチルで抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄した後、無水硫酸ナトリウムで乾燥し、溶媒を減圧留去した。残渣をジイソプロピルエーテルでリスラリーすることにより、化合物 8 6 (0.910 mg, 59%)を得た。

APCI-MS m/z: 379 (M+H)⁺.

実施例86(化合物87)

実施例 8 5 で得られた化合物 8 6 (0.334 g, 0.883 mmol)をジクロロメタン(10 mL)に溶解し、ピリジン(0.376 mL, 4.41 mmol)および塩化トリメチルアセチル (0.326 mL, 2.65 mmol)を加え、室温で 12 時間攪拌した。反応液に塩酸を加え、室温で 1 時間攪拌した後、酢酸エチルで抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄した後、無水硫酸ナトリウムで乾燥し、溶媒を減圧留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ヘキサン/酢酸エチル=3/2→1/1)で精製することにより、化合物 8 7 (0.327 g, 80%)を得た。

APCI-MS m/z: 463 (M+H)⁺.

実施例87(化合物88)

実施例77の工程5と同様にして、実施例86で得られた化合物87(327 mg, 0.707 mmol)および4 mol/L 塩化水素一酢酸エチル溶液より、化合物88(214 mg, 77%)を得た。

¹H NMR (270 MHz, CDCl₃) δ (ppm): 1.24 (s, 9H), 2.17 (m, 2H), 2.28 (s, 3H), 2.39 (m, 1H), 3.03 (m, 2H), 3.23 (m, 1H), 7.21-7.45 (m, 5H).

APCI-MS m/z: 363 (M+H)⁺.

実施例88(化合物89)

実施例 8 5 で得られた化合物 8 6 (299 mg, 0.790 mmol)をジクロロメタン(8 mL) に溶解し、ピリジン(0.202 mL, 2.37 mmol)および 4 ープロモブチリルクロライド (0.230 mL, 1.98 mmol)を加え、室温で 30 分間攪拌した。反応液に水を加え、酢酸エチルで抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄した後、無水硫酸ナトリウムで乾燥し、溶媒を減圧留去した。次いで、残渣をDMSO(3 mL)に溶解し、酢酸ナトリウム(0.324 mg, 3.95 mmol)を加え、室温で 24 時間攪拌した。反応液に水を加え、酢酸エチルで抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄した後、無水硫酸ナトリウムで乾燥し、溶媒を減圧留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ヘキサン/酢酸エチル=1/1→2/3)で精製することにより、化合物 8 9 (0.265g, 75%)を得た。

APCI-MS m/z: 447 (M+H)⁺.

実施例89(化合物90)

実施例77の工程5と同様にして、実施例88で得られた化合物89(0.265 g, 0.593 mmol)および4 mol/L 塩化水素-酢酸エチル溶液(10 mL)より、化合物90(0.195 g, 86%)を得た。

APCI-MS m/z: $347 (M+H)^{+}$.

実施例90(化合物91)

実施例81と同様にして、実施例85で得られた化合物86(274 mg, 0.724 mmol)、ピリジン(0.185 mL, 2.17 mmol)、5ーブロモバレリルクロライド(0.242 mL,

1.81 mmol)および酢酸ナトリウム(0.324 mg, 3.95 mmol)より、化合物 9 1 (0.267 g, 80%)を得た。

APCI-MS m/z: 461 (M+H)⁺.

実施例91(化合物92)

実施例77の工程5と同様にして、実施例90で得られた化合物91(0.267 g, 0.580 mmol)および4 mol/L 塩化水素-酢酸エチル溶液(10 mL)より、化合物92(0.181 g, 79%)を得た。

APCI-MS m/z: 361 (M+H)+.

実施例92(化合物93)

ピロール(0.0153 mL, 0.221 mmo1)をDMF(1 mL)に溶解し、水素化ナトリウム (11.1 mg, 0.278 mmo1) を加え、0℃に冷却した。次いで、参考例19で得られた 化合物 s (30.5 mg, 0.0631 mmo1)を加え、室温で14時間攪拌した。反応液に水および飽和炭酸水素ナトリウム水溶液を加え、クロロホルムで抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄した後、無水硫酸ナトリウムで乾燥し、溶媒を減圧留去した。得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム/メタノール=40/1)で精製することにより、化合物93(0.0054 g, 19%)を得た。

APCI-MS $m/z: 455 (M+H)^{+}$.

実施例93(化合物94)

実施例92と同様にして、参考例19で得られた化合物s(33.2 mg, 0.0686 mmol)、イミダゾール(19.1 mg, 2.81 mmol)および水素化ナトリウム(11.1 mg, 0.278 mmol)、より、化合物94(12.4 mg, 40%)を得た。

APCI-MS m/z: 456 $(M+H)^+$.

実施例94(化合物95)

参考例4と同様にして、参考例8で得られた化合物g(50.0 mg, 0.124 mmol)、 酢酸(0.090 mL, 1.57 mmol)、2ーピコリルアミン(0.0650 mL, 0.968 mmol)および トリアセトキシ水素化ホウ素ナトリウム(116 mg, 0.547 mmol)より、化合物95 (42.5 mg, 69%)を得た。

APCI-MS m/z: 496 (M+H)⁺.

実施例95(化合物96)

参考例4と同様にして、参考例8で得られた化合物g(50.6 mg, 0.125 mmol)、 酢酸(0.0450 mL, 0.786 mmol)、3ーピコリルアミン(0.0650 mL, 0.968 mmol)およびトリアセトキシ水素化ホウ素ナトリウム(128 mg, 0.603 mmol)より、化合物96(56.0 mg, 90%)を得た。

APCI-MS m/z: 496 (M+H)+.

実施例96(化合物97)

参考例4と同様にして、参考例8で得られた化合物g(100 mg, 0.248 mmol)、酢酸(0.090 mL, 1.572 mmol)、'(S)-(-)-1-フェニルエチルアミン(150 mg, 1.24 mmol)およびトリアセトキシ水素化ホウ素ナトリウム(210 mg, 0.992 mmol)より、化合物97(50 mg, 40%)得た。

APCI-MS m/z: 509 (M+H)⁺.

実施例97(化合物98)

参考例4と同様にして、参考例8で得られた化合物g(101 mg, 0.250 mmol)、酢酸(0.0900 mL, 1.57 mmol)、3ーアミノピリジン(138 mg, 1.47 mmol)およびトリアセトキシ水素化ホウ素ナトリウム(214 mg, 1.01 mmol)より、化合物98(96.7 mg, 80%)を得た。

APCI-MS m/z: 425 $(M+H)^+$.

実施例98(化合物99)

参考例4と同様にして、参考例8で得られた化合物g(102 mg, 0.253 mmol)、酢酸(0.090 mL, 1.572 mmol)、4ー(アミノメチル)ピリジン(136 mg, 1.26 mmol)およびトリアセトキシ水素化ホウ素ナトリウム(214 mg, 1.01 mmol)より、化合物99(96.8 mg, 77%)を得た。

APCI-MS m/z: 496 (M+H)⁺.

実施例99(化合物100)

参考例4と同様にして、参考例8で得られた化合物g(490 mg, 1.21 mmol)、酢

酸(0.420 mL, 7.34 mmol)、 ピペラジン-2-オン(606 mg, 6.05 mmol)およびトリアセトキシ水素化ホウ素ナトリウム(1.02 g, 4.84 mmol)より、化合物1 O O (563 mg, 95%)を得た。

APCI-MS m/z: 488 (M+H)⁺.

実施例100(化合物101)

参考例4と同様にして、参考例8で得られた化合物g(100 mg, 0.248 mmol)、酢酸(0.0900 mL, 1.57 mmol)、1ーアセチルピペラジン(159 mg, 1.24 mmol)およびトリアセトキシ水素化ホウ素ナトリウム(210 mg, 0.992 mmol)より、化合物101(110 mg, 85%)を得た。

APCI-MS m/z: 516 (M+H)⁺.

実施例101(化合物102)

参考例4と同様にして、参考例22で得られた化合物v(0.249g, 0.663 mmol)、 酢酸(0.240 mL, 4.20 mmol)、ジエチルアミン(0.243 g, 3.32 mmol)およびトリア セトキシ水素化ホウ素ナトリウム(0.562 g, 2.65 mmol)より、化合物102(0.236 g, 82%)を得た。

APCI-MS m/z: 433 (M+H)⁺.

実施例102(化合物103)

実施例101で得られた化合物102(34.3 mg, 0.0793 mmo1)をメタノール(0.5 mL)に溶解し、塩化セリウム(III)・7水和物(29.5 mg, 0.0793 mmo1)および水素化ホウ素ナトリウム(30.0 mg, 0.793 mmo1)を加え、室温で1時間攪拌した。反応液に水を加え、クロロホルムで抽出した。有機層を無水硫酸ナトリウムで乾燥し、溶媒を減圧留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム/メタノール=90/10)で精製することにより、化合物103(15.1 mg, 52%)を得た。実施例103(化合物104)

実施例102で得られた化合物103(15.1 mg, 0.0415 mmol)をジクロロメタン (0.5 mL)に溶解し、0℃に冷却した。この溶液に、ピリジン(0.0128 mL, 0.150 mmol) および塩化トリメチルアセチル(0.014 mL, 0.125 mmol)を加え、室温で15時間攪

拌した。反応液に水を加え、クロロホルムで抽出した。有機層を無水硫酸ナトリウムで乾燥した後、溶媒を減圧留去した。残渣を分取用薄層クロマトグラフィー(クロロホルム/メタノール=90/10)で精製することにより、化合物 104(9.20 ng, 50%)を得た。

 $AP-Ms m/z: 447 (M+H)^{+}$.

実施例104(化合物105)

参考例4と同様にして、参考例8で得られた化合物g(50.1 mg, 0.124 mmol)、 酢酸(0.0450 mL, 0.785 mmol)、4ーエチルアミノメチルピリジン(84.4 mg, 0.620 mmol)およびトリアセトキシ水素化ホウ素ナトリウム(105 mg, 0.496 mmol)より、 化合物105(51.4 mg, 79%)を得た。

 $AP-Ms m/z: 524 (M+ H)^{+}$

実施例105(化合物106)

参考例4と同様にして、参考例8で得られた化合物g(0.0502 g, 0.124 mmo1)、 酢酸(0.045 mL, 0.786 mmol)、Nーエチルイソプロピルアミン(0.0542 g, 0.622 mmol)およびトリアセトキシ水素化ホウ素ナトリウム(0.105 g, 0.496 mmol)より、 化合物106(0.0435 g, 74%)を得た。

APCI-MS m/z: 475 (M+ H) +.

実施例106(化合物107)

参考例4と同様にして、参考例8で得られた化合物g(0.0710 g, 0.176 mmol)、 酢酸(0.062 mL, 1.08 mmol)、2ー(エチルアミノ)エタノール(0.0784 g, 0.880 mmol) およびトリアセトキシ水素化ホウ素ナトリウム(0.149 g, 0.704 mmol)より、化合物107(0.0572 g, 68%)を得た。

APCI-MS m/z: 477 (M+ H) $^+$.

実施例107(化合物108)

参考例4と同様にして、参考例8で得られた化合物g(0.0750 g, 0.186 mmol)、 酢酸(0.065 mL, 1.13 mmol)、ジエタノールアミン(0.0978 g, 0.930 mmol)および トリアセトキシ水素化ホウ素ナトリウム(0.158 g, 0.774 mmol)より、化合物10

PCT/JP2004/008375

WO 2004/111024

8 (0.0708 g, 77%)を得た。

APCI-MS m/z: 493 (M+H) +.

実施例108(化合物109)

参考例4と同様にして、参考例8で得られた化合物g(0.0985 g, 0.244 mmol)、 酢酸(0.090 mL, 1.57 mmol)、シクロプロピルアミン(0.0700 g, 1.22 mmol)および トリアセトキシ水素化ホウ素ナトリウム(0.207 g, 0.976 mmol)より、化合物10 9(0.0772 g, 71%)を得た。

APCI-MS m/z: 445 (M+1) $^{+}$.

実施例109(化合物110)

参考例4と同様にして、参考例8で得られた化合物g(0.0516 g, 0.128 mmol)、 酢酸(0.0450 mL, 0.785 mmol)、ジメチルアミノエチルメチルアミン(0.0654 g, 0.640 mmol)およびトリアセトキシ水素化ホウ素ナトリウム(0.109 g, 0.512 mmol)より、化合物110(0.0523 g, 82%)を得た。

APCI-MS m/z: 490 (M+H) $^+$.

実施例110(化合物111)

参考例4と同様にして、参考例8で得られた化合物g(0.0507 g, 0.126 mmol)、 酢酸(0.045 mL, 0.786 mmol)、ジイソプロピルアミン(0.0637 g, 0.630 mmol)およびトリアセトキシ水素化ホウ素ナトリウム(0.107 g, 0.504 mmol)より、化合物11(0.0133 g, 22%)を得た。

APCI-MS m/z: 489 $(M+H)^+$.

実施例111(化合物112)

実施例108で得られた化合物109(0.0452g, 0.102 mmol)をジクロロエタン (2.0 mL)に溶解し、アセトアルデヒド(0.0225g, 0.51 mmol)、酢酸(0.038 mL, 0.664 mmol)およびトリアセトキシ水素化ホウ素ナトリウム(0.152g, 0.717 mmol)を加え、室温で24時間攪拌した。反応液に飽和炭酸水素ナトリウム水溶液(3 mL)および水(3 mL)を加え、酢酸エチルで抽出した。有機層を水で洗浄した後、無水硫酸ナトリウムで乾燥し、溶媒を減圧留去した。得られた残渣を分取用薄層クロマトグラフィ

ー(クロロホルム/メタノール=9/1)で精製することにより、化合物 1 1 2 (0.0283 g, 59%)を得た。

APCI-MS $m/z: 473 (M+H)^{+}$.

実施例112(化合物113)

参考例4と同様にして、参考例8で得られた化合物g(0.0760 g, 0.188 mmol)、 酢酸(0.065 mL, 1.14 mmol)、4-(2-アミノエチル) モルホリン(0.122 g, 0.937 mmol)およびトリアセトキシ水素化ホウ素ナトリウム(0.159 g, 0.752 mmol)より、 化合物113(0.0673 g, 69%)を得た。

APCI-MS m/z: 518 (M+H) $^{+}$.

実施例113 (化合物114)

参考例4と同様にして、参考例8で得られた化合物g(0.0750 g, 0.186 mmol)、 酢酸(0.065 mL, 1.14 mmol)、1-(2-ヒドロキシエチル) ピペラジン(0.121 g, 0.930 mmol)およびトリアセトキシ水素化ホウ素ナトリウム(0.157 g, 0.744 mmol) より、化合物114(0.0702 g, 73%)を得た。

APCI-MS m/z: 518 (M+H) $^{+}$.

実施例114(化合物115)

参考例4と同様にして、参考例8で得られた化合物g(0.0748 g, 0.185 mmol)、 酢酸(0.065 mL, 1.14 mmol)、2-(イソプロピルアミノ) エタノール (0.0954 g, 0.925 mmol)およびトリアセトキシ水素化ホウ素ナトリウム(0.157 g, 0.740 mmol) より、化合物115(0.0626 g, 69%)を得た。

APCI-MS m/z: 491 (M+H) $^+$.

実施例115(化合物116)

参考例4と同様にして、参考例8で得られた化合物g(0.0760 g, 0.188 mmol)、 酢酸(0.065 mL, 1.14 mmol)、1ーメチルホモピペラジン (0.102 g, 0.940 mmol) およびトリアセトキシ水素化ホウ素ナトリウム(0.159 g, 0.752 mmol)より、化合物116(0.0597 g, 63%)を得た。

APCI-MS m/z: 502 (M+H) $^+$.

実施例116(化合物117)

実施例 8 1 と同様にして、実施例 1 0 2 で得られた化合物 1 0 3 (0.0421 g, 0.116 mmol)、ピリジン(0.0135 mL, 0.167 mmol)、4ーブロモブチリルクロライド (0.0161 mL, 0.139 mmol)および酢酸ナトリウム(0.324 mg, 3.95 mmol)より、化合物 1 1 7 (0.0108 g, 22%)を得た。

APCI-MS m/z: 431 (M+1) $^{+}$.

実施例117(化合物118)

参考例4と同様にして、参考例8で得られる化合物g(0.691 g, 1.70 mmol)、酢酸(0.600 mL, 10.5 mmol)、1 - (tert-ブトキシカルボニル)ピペラジン(1.58 g, 8.48 mmol)およびトリアセトキシ水素化ホウ素ナトリウム(1.44 g, 6.79 mmol)より、化合物118(0.975 g, 99%)を得た。

APCI-MS m/z: 574 (M+H) $^{+}$.

実施例118(化合物119)

実施例37と同様にして、実施例117で得られた化合物118(0.975g, 1.70 mmol)、トリフルオロ酢酸(20 mL)およびジクロロメタン(30 ml)より、化合物119(0.749 g, 93%)を得た。

APCI-MS m/z: 474 (M+H) $^+$.

実施例119(化合物120)

実施例118で得られた化合物119(0.051 g, 0.108 mmol)をジクロロメタン (2.0 mL)に溶解した。次いで、ピリジン(0.0175 mL, 0.216 mmol)および塩化イソブチリル(0.0137 mL, 0.130 mmol)を 0℃で加え、室温で 5 時間攪拌した。反応液に1 mol/L 塩酸および水を加え、クロロホルムで抽出した。有機層を水で洗浄した後、無水硫酸ナトリウムで乾燥し、溶媒を減圧留去した。残渣を分取用薄層クロマトグラフィー(クロロホルム/メタノール=9/1)で精製することにより、化合物120(0.0475 g, 81%)を得た。

APCI-MS m/z: 544 (M+H) +.

実施例120(化合物121)

実施例119と同様にして、実施例118で得られた化合物119(0.0508 g, 0.107 mmol)、ピリジン(0.0173 mL, 0.214 mmol)および無水トリフルオロ酢酸(0.0181 mL, 0.128 mmol)より、化合物121(0.0471 g, 77%)を得た。

APCI-MS m/z: 570 ($\dot{M}+H$) +.

実施例121(化合物122)

実施例119と同様にして、実施例118で得られた化合物119(0.0527g, 0.111 mmol)、トリエチルアミン(0.0311 mL, 0.223 mmol)およびクロロギ酸メチル(0.0103 mL, 0.133 mmol)より、化合物122(0.0912g, 82%)を得た。

APCI-MS m/z: 532 (M+H) $^{+}$.

実施例122 (化合物123)

実施例119と同様にして、実施例118で得られた化合物119(0.0519g, 0.111mmol)、ピリジン(0.0178 L, 0.220 mmol)およびメタンスルホニルクロライド(0.0102 mL, 0.132 mmol)より、化合物123(0.0531g, 88%)を得た。

APCI-MS m/z: 552 (M+H) $^{+}$.

実施例123(化合物124)

実施例119と同様にして、実施例118で得られた化合物119(0.0502g, 0.106 mmol)、トリエチルアミン(0.0212 mL, 0.152 mmol)およびジメチルカルバモイルクロライド(0.0117 mL, 0.127 mmol)より、化合物124(0.0450g, 78%)を得た。

APCI-MS m/z: 545 (M+H) $^{+}$.

実施例124 (化合物125)

実施例119と同様にして、実施例27で得られた化合物27(0.0416g, 0.0875 mmol)、トリエチルアミン(0.0237 mL, 0.170 mmol)および塩化アセチル(0.00933 mL, 0.131 mmol)より、化合物127(0.0355 g, 78%)を得た。

APCI-MS m/z: 518 (M+H) $^{+}$.

実施例125(化合物126)

実施例119と同様にして、実施例118で得られた化合物119(0.0511g,

0.108 mmol)、トリエチルアミン(0.0218 mL, 0.158 mmol)およびn ーブチリルクロライド(0.0135 mL, 0.130 mmol)より、化合物126(0.0491 g, 84%)を得た。 APCI-MS m/z: 544 (M+H) ⁺.

実施例126 (化合物127)

参考例4と同様にして、参考例8で得られた化合物g(0.0511 g, 0.127 mmol)、 酢酸(0.0520 mL, 0.908 mmol)、Nーエチルアニリン(0.0769 g, 0.635 mmol)およびトリアセトキシ水素化ホウ素ナトリウム(0.108 g, 0.508 mmol)より、化合物127(0.0541 g, 83%)を得た。

APCI-MS m/z: 509 (M+H)⁺.

実施例127(化合物128)

実施例111と同様にして、実施例118で得られた化合物119(0.0757 g, 0.160 mmol)、酢酸(0.0650 mL, 1.14 mmol)、プロピオンアルデヒド(0.0465 g, 0.800 mmol)およびトリアセトキシ水素化ホウ素ナトリウム(0.203 g, 0.960 mmol)より、化合物128(0.0634 g, 77%)を得た。

APCI-MS m/z: 516 (M+H) +.

実施例128 (化合物129)

実施例119と同様にして、実施例118で得られた化合物119(0.0502g, 0.106 mmol)、トリエチルアミン(0.0212 mL, 0.154 mmol)およびシクロプロパンカルボニルクロライド(0.0115 mL, 0.127 mmol)より、化合物129(0.0504g, 88%)を得た。

APCI-MS m/z: 542 (M+H) $^{+}$.

実施例129 (化合物130)

実施例111と同様にして、実施例29で得られる化合物29(0.122 g, 0.264 mmol)、酢酸(0.099 mL, 1.74 mmol)、アセトアルデヒド(0.0581 g, 1.32 mmol)およびトリアセトキシ水素化ホウ素ナトリウム(0.335 g, 1.58 mmol)より、化合物130(0.0942 g, 73%)を得た。

APCI-MS m/z: 491 (M+H) $^+$.

実施例130(化合物131)

参考例 24 で得られた化合物 x (50.2 mg, 0.116 mmol) をトルエン(2.0 mL)に溶解し、ジエチルアミン(0.024 mL, 0.232 mmol)およびジフェニルホスホリルアジド(0.025 mL, 0.116 mmol)を加え、80 で 4 時間攪拌した。反応液に水および 1 mol/L 塩酸を加え、酢酸エチルで抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸ナトリウムで乾燥し、溶媒を減圧留去した。得られた残渣を分取用シリカゲルクロマトグラフィー(クロロホルム/アセトニトリル=9/1)で精製することにより、化合物 131 (0.0235 g, 40%)を得た。

APCI-MS m/z: 503 (M-H)⁻.

実施例131(化合物132)

参考例4と同様にして、参考例27で得られた化合物 a a (20 mg, 0.037 mmol)、 酢酸(0.013 mL, 0.23 mmol)、2-アミノエタノール(0.011 mL, 0.18 mmol)および トリアセトキシ水素化ホウ素ナトリウム(34 mg, 0.16 mmol)より、化合物132(13 mg, 60%)を得た。

APCI-MS $m/z: 579 (M+H)^{+}$.

実施例132(化合物133)

実施例131で得られた化合物133(11 mg, 0.019 mmol)をTHF(0.5 mL)に溶解し、テトラブチルアンモニウムフルオライド(1.0 mol/L THF溶液, 0.029 mL, 0.10 mmol)を加え、室温で40分間攪拌した。反応液を減圧濃縮し、残渣を分取薄層クロマトグラフィー(含アンモニアクロロホルム/メタノール=9/1)で精製することにより、化合物133(10 mg, 定量的)を得た。

APCI-MS m/z: 465 (M+H)⁺.

実施例133(化合物134)

参考例4と同様にして、参考例27で得られた化合物aa(25 mg, 0.047 mmol)、 酢酸(0.027 mL, 0.47 mmol)、エチレンジアミン(0.016 mL, 0.24 mmol)およびトリアセトキシ水素化ホウ素ナトリウム(45 mg, 0.21 mmol)より、化合物134(5.4 mg, 20%)を得た。 APCI-MS m/z: 578 $(M+H)^+$.

実施例134(化合物135)

実施例132と同様にして、実施例133で得られた化合物134(4.4 mg, 0.0076 mmol)をテトラブチルアンモニウムフルオライド(1.0 mol/L THF溶液, 0.011 mL, 0.038 mmol)で処理することにより、化合物135(3.5 mg, 99%)を得た。APCI-MS m/z: 464 (M+H)⁺.

実施例135 (化合物136)

1ーエチルー3ー(3'ージメチルアミノプロピル)カルボジイミド(200 mg, 1.29 mmol)をDMF(3 mL)に溶解し、氷冷下、3ージメチルアミノプロピオン酸塩酸塩(100 mg, 0.646 mmol)および1ーヒドロキシベンゾトリアゾール・1 水和物(198 mg, 1.29 mmol)を加え、同温度で5分間撹拌した。次いで、参考例15で得られる化合物o(100 mg, 0.256 mmol)を加え、室温で6.7時間撹拌した。反応液に飽和炭酸水素ナトリウム水溶液を加え、酢酸エチルで抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄した後、無水硫酸ナトリウムで乾燥し、溶媒を減圧留去した。残渣を分取薄層クロマトグラフィー(クロロホルム/メタノール/アンモニア=20/0.5/0.5)で精製することにより、化合物136(109 mg, 87%)を得た。

APCI-MS m/z: 490 (M+H)⁺.

実施例136(化合物137)

実施例 6 3 で得られる化合物 6 4 (195 mg, 0.387 mmol)を t e r t ープチルアルコール (7.8 mL) および 1 mol/L 塩酸 -1 mol/L 酢酸ナトリウム緩衝液 (p H=3, 2.4 mL) に溶解し、水素化ホウ素ナトリウム (293 mg, 7.74 mmol) を加え、 50° で 1.2 時間撹拌した。次いで、1 時間ごとに水素化ホウ素ナトリウム (146 mg, 3.87 mmol) を 2 回加えた後、 3 時間撹拌した。 反応液に水を加え、酢酸エチルで抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄した後、無水硫酸ナトリウムで乾燥し、溶媒を減圧留去した。残渣を分取薄層クロマトグラフィー (2 Pullow) で $(2 \text{ Pullo$

APCI-MS m/z: 420 $(M+H)^+$.

実施例137 (化合物138)

実施例88と同様にして、実施例136で得られる化合物137(103 mg, 0.245 mmol)、ジクロロメタン(3.1 mL)、ピリジン(0.050 mL, 0.61 mmol)、4ーブロモブチリルクロライド(0.071 mL, 0.061 mmol)および酢酸ナトリウム(50 mg, 0.61 mmol)より、化合物138(36 mg, 30%)を得た。

APCI-MS m/z: 488 (M+H)⁺.

実施例138(化合物139)

参考例15で得られる化合物 o (90.1 mg, 0.231 mmol)をジクロロメタン(3.6 mL) に溶解し、ピリジン(0.064 mL, 0.81 mmol)および4ーブロモブチリルクロライド (0.067 mL, 0.058 mmol)を加え、室温で 0.7 時間撹拌した。反応液に水を加え、クロロホルムで抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄した後、無水硫酸ナトリウムで乾燥し、溶媒を減圧留去した。次いで、残渣をDMF(6.8 mL)に溶解し、モルホリン(0.403 mL, 4.62 mmol)および炭酸カリウム(160 mg, 1.16 mmol)を加え、100℃で1.3 時間撹拌した。反応液に水を加え、酢酸エチルで抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄した後、無水硫酸ナトリウムで乾燥し、溶媒を減圧留去した。残渣を分取薄層クロマトグラフィー(クロロホルム/メタノール=12/1)で精製することにより、化合物139(31 mg, 25%)を得た。

APCI-MS m/z: 546 (M+H)⁺.

実施例130(化合物140)

実施例138と同様にして、参考例15で得られる化合物 o (108 mg, 0.277 mmol)、ピリジン(0.077 mL, 0.97 mmol)、4ーブロモブチリルクロライド(0.080 mL, 0.069 mmol)、Nーメチルピペラジン(0.615 mL, 5.54 mmol)および炭酸カリウム(191 mg, 1.39 mmol)より、化合物140(51 mg, 33%)を得た。

APCI-MS m/z: 559 (M+H)⁺.

実施例140(化合物141)

工程1

4ーメチルアミノ酪酸(1.00 g, 6.51 mmol)を1, 4ージオキサン(30 mL)に溶解

工程2

実施例135と同様にして、参考例15で得られる化合物 o のトリフルオロ酢酸塩 (200 mg, 0.396 mmol)、'1ーエチルー3ー(3'ージメチルアミノプロピル)カルボジイミド(185 mg, 1.19 mmol)、Nーヒドロキシベンゾトリアゾール・1水和物(243 mg, 1.58 mmol)および上記で得られた4ー(NーtertーブトキシカルボニルーNーメチルアミノ)酪酸(258 mg, 1.19 mmol)より、化合物141(137 mg, 58%)を得た。

APCI-MS m/z: 590 (M+H)⁺.

実施例141(化合物142)

実施例 140で得られた化合物 141 (84.0 mg, 0.142 mmol)をジクロロメタン (3.5 mL)に溶解し、トリフルオロ酢酸 (0.109 mL, 1.42 mmol)を加え、室温で 72 時間撹拌した。反応液に飽和炭酸水素ナトリウム水溶液を加え、酢酸エチルで抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄した後、無水硫酸ナトリウムで乾燥し、溶媒を減圧留去した。残渣を分取薄層クロマトグラフィー(クロロホルム/メタノール/アンモニア= $20/0.5/0.5 \rightarrow 2/1/1$)で精製することにより、化合物 142 (34 mg, 48%)を得た。

APCI-MS m/z: 490 (M+H)⁺.

実施例142(化合物143)

実施例37と同様にして、参考例29で得られた化合物cc(100 mg, 0.231 mmol)、をトリフルオロ酢酸(0.356 mL, 4.62 mmol)で処理した。次いで、実施例1

35と同様にして、1ーエチルー3ー(3'ージメチルアミノプロピル)カルボジイミド(108 mg, 0.693 mmol)、Nーヒドロキシベンゾトリアゾール・1水和物(142 mg, 0.924 mmol)および4ージメチルアミノ酪酸塩酸塩(116 mg, 0.693 mmol)と反応させることにより、化合物143(58 mg, 57%)を得た。

APCI-MS m/z: 446 (M+H)⁺.

実施例143(化合物144)

実施例37と同様にして、参考例30で得られた化合物 d d (120 mg, 0.269 mmol)をトリフルオロ酢酸(0.414 mL, 5.38 mmol)で処理した。次いで、実施例135と同様にして、1-エチル-3-(3'-ジメチルアミノプロピル)カルボジイミド(126 mg, 0.807 mmol)、N-ヒドロキシベンゾトリアゾール・1水和物(165 mg, 1.08 mmol)および4-ジメチルアミノ酪酸塩酸塩(135 mg, 0.807 mmol)と反応させることにより、化合物144(80 mg, 65%)を得た。

APCI-MS m/z: 460 (M+H)⁺.

実施例144(化合物145)

工程1

4 Åモレキュラーシーブス(642 mg)をDMF(8 mL)に懸濁させ、水酸化セシウム・1 水和物(646 mg, 3.84 mmol)、シクロプロピルアミン(0.890 mL, 12.8 mmol) および4ーブロモ酪酸エチル(0.367 mL, 2.56 mmol)を加え、室温で18.7 時間撹拌した。反応液をろ過した後、ろ液に飽和炭酸水素ナトリウム水溶液を加え、酢酸エチルで抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄した後、無水硫酸ナトリウムで乾燥した。溶媒を減圧留去することにより、Nーシクロプロピルー4ーアミノ酪酸エチル(147 mg, 34%)を得た。

APCI-MS m/z: 172 (M+H)⁺.

工程2

上記で得られたNーシクロプロピルー4ーアミノ酪酸エチル(133 mg, 0.777 mmol)を1, 2ージクロロエタン(8 mL)に溶解し、酢酸(0.289 mL)、アセトアルデヒド(0.218 mL, 3.89 mmol)およびトリアセトキシ水素化ホウ素ナトリウム (988 mg.

4.66 mmol)を加え、室温で3時間撹拌した。反応液に飽和炭酸水素ナトリウム水溶液を加え、酢酸エチルで抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄した後、無水硫酸ナトリウムで乾燥し、溶媒を減圧留去した。残渣を分取薄層クロマトグラフィー(クロロホルム/メタノール=25/1)で精製することにより、NーシクロプロピルーNーエチルー4ーアミノ酪酸エチル(105 mg, 68%)を得た。

APCI-MS m/z: 200 (M+H)⁺.

工程3

上記で得られたN-シクロプロピルーN-エチルー4-アミノ酪酸エチル(105 mg, 0.527 mmol)をエタノール(5.3 mL)に溶解し、4 mol/L 水酸化カリウム水溶液 (0.395 mL, 1.58 mmol)を加え、50°Cで 40 分間撹拌した。反応液に 4 mol/L 塩酸ー酢酸エチル溶液 (0.791 mL, 3.16 mmol)を加えた後、析出した固体をろ別し、ろ液を減圧濃縮することにより、N-シクロプロピルーN-エチルー4-アミノ酪酸塩酸塩 (102 mg, 93%)を得た。

APCI-MS m/z: 172 (M+H)⁺.

工程4

実施例 135 と同様にして、参考例 15 で得られる化合物 0 のトリフルオロ酢酸塩(121 mg, 0.234 mmol)を1-x チルー $3-(3^{9}-y)$ チルアミノプロピル)カルボジイミド(73 mg, 0.47 mmol)、Nーヒドロキシベンゾトリアゾール・1 水和物(108 mg, 0.702 mmol)および上記で得られたNーシクロプロピルーNーエチルー4ーアミノ酪酸塩酸塩(97.1 mg, 0.234 mmol)と反応させた後、分取薄層クロマトグラフィー(クロロホルム/メタノール/アンモニア=15/0.5/0.5)で精製することにより、化合物 145 (47 mg, 37%)を得た。

APCI-MS m/z: 544 (M+H)⁺.

実施例145(化合物146)

参考例31で得られた化合物mの塩酸塩(500 mg, 1.21 mmo1)をジクロロメタン (5 mL)に溶解し、氷冷下、ピリジン(0.431 mL, 5.33 mmo1)およびジクロロメタン (5 mL)に溶解したクロロギ酸4ーニトロフェニル(293 mg, 1.45 mmo1)を加え、室

温で 1.5 時間攪拌した。反応液に水を加え、クロロホルムで抽出した。有機層を 1 mol/L 塩酸、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液および飽和食塩水で洗浄した後、無水硫酸ナトリウムで乾燥し、減圧濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ヘキサン/酢酸エチル= $9/1\rightarrow 4/1\rightarrow 7/3$)で精製することにより、化合物 1 4 6 (460 mg, 70%)を得た。

APCI-MS m/z: 542 (M+H)⁺.

実施例146(化合物147)

実施例 145 で得られた化合物 146 (74 mg, 0.14 mmol)をジクロロメタン(1.5 mL)に溶解し、70%エチルアミン水溶液(0.022 mL)を加え、室温で 1.5 時間攪拌した。 反応液を減圧濃縮し、残渣を分取薄層クロマトグラフィー(クロロホルム/メタノール=<math>20/1)で精製した後、エタノールおよび水から再結晶することにより、化合物 147 (22 mg, 36%)を得た。

APCI-MS m/z: 448 (M+H)+.

実施例147 (化合物148)

実施例146と同様にして、実施例145で得られた化合物146(72 mg, 0.13 mmol)およびエチレンジアミン(0.053 mL, 0.80 mmol)より、化合物148(48 mg, 78%)を得た。

APCI-MS m/z: 463 (M+H)⁺.

実施例148(化合物149)

実施例146と同様にして、実施例145で得られた化合物146(71 mg, 0.13 mmol)およびN, Nージメチルエチレンジアミン(0.029 mL, 0.26 mmol)より、化合物149(54 mg, 84%)を得た。

APCI-MS m/z: 491 (M+H)⁺.

実施例149(化合物150)

実施例146と同様にして、実施例145で得られた化合物146(71 mg, 0.13 mmol)および2-アミノエタノール(0.016 mL, 0.27 mmol)より、化合物150(57 mg, 94%)を得た。

APCI-MS m/z: 464 (M+H)⁺.

実施例150(化合物151)

実施例146と同様にして、実施例145で得られた化合物146(72 mg, 0.13 mmol)および1ーメチルピペラジン(0.030 mL, 0.27 mmol)より、化合物151(59 mg, 88%)を得た。

APCI-MS m/z: 503 (M+H)⁺.

実施例151(化合物152)

実施例146と同様にして、実施例145で得られた化合物146(73 mg, 0.14 mmol)および1, 3-プロパンジアミン(0.067 mL, 0.80 mmol)より、化合物152 (43 mg, 67%)を得た。

APCI-MS m/z: 477 (M+H)⁺.

実施例152(化合物153)

実施例146と同様にして、実施例145で得られた化合物146(70 mg, 0.13 mmol)およびN, N-ジメチル-1, 3-プロパンジアミン(0.032 mL, 0.25 mmol)より、化合物153(58 mg, 89%)を得た。

APCI-MS m/z: 505 (M+H)⁺.

実施例153 (化合物154)

参考例 3 2 で得られた化合物 f f $(520 \, \mathrm{mg}, 1.01 \, \mathrm{mmol})$ をDMF $(20 \, \mathrm{mL})$ に溶解し、 ョウ化ナトリウム $(3.03 \, \mathrm{g}, 20.2 \, \mathrm{mmol})$ を加え、 100° で 7 時間攪拌した。反応液に 水を加え、酢酸エチルで抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄した後、無水硫酸ナトリウムで乾燥し、減圧濃縮した。残渣にアセトニトリル $(15 \, \mathrm{mL})$ および 70% エチルアミン水溶液 $(3.0 \, \mathrm{mL})$ を加え、室温で $2.5 \, \mathrm{時間攪拌した}$ 。 さらに、反応液にョウ化ナトリウム $(3.04 \, \mathrm{g}, 20.3 \, \mathrm{mmol})$ を加え、 $16.5 \, \mathrm{時間攪拌した}$ 後、水を加え、酢酸 エチルで抽出した。有機層を $1 \, \mathrm{mol}/\mathrm{L}$ 塩酸および飽和食塩水で洗浄した後、無水硫酸ナトリウムで乾燥し、減圧濃縮した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー $(20 \, \mathrm{me})$ で精製した後、酢酸エチルでトリチュレーションすることにより、化合物 $1.54 \, \mathrm{me}$ $1.54 \, \mathrm{me}$ の $1.54 \,$

¹H NMR (300 MHz, CDCl₃) δ (ppm): 1.28 (s, 9H), 1.32 (s, 9H), 2.28-2.41 (m, 2H), 2.96 (dt, J = 8.5, 12.3 Hz, 1H), 3.16 (m, 1H), 3.38 (dt, J = 7.3, 14.8 Hz, 1H), 3.53 (m, 1H), 4.21 (d, J = 15.0 Hz, 1H), 4.56 (d, J = 15.0 Hz, 1H), 7.21-7.38 (m, 5H), 7.86 (s, 1H).

実施例154(化合物155)

実施例135と同様にして、参考例31で得られた化合物mの塩酸塩(100 mg, 0.240 mmol)、1ーエチルー3ー(3'ージメチルアミノプロピル)カルボジイミド(112 mg, 0.720 mmol)、1ーヒドロキシベンゾトリアゾール・1水和物(147 mg, 0.960 mmol)および4ージメチルアミノ酪酸塩酸塩(121 mg, 0.720 mmol)より、化合物155(76 mg, 65%)を得た。

APCI-MS m/z: 490 (M+H)⁺.

実施例155(化合物156)

参考例 3 6 で得られた化合物 j j (479 mg, 1.35 mmol)をDMF (14 mL)に溶解し、N-tertーブトキシブトキシカルボニルグリシン(686 mg, 3.92 mmol)、N-ヒドロキシベンゾトリアゾール(930 mg, 6.07 mmol)および1-x チルアミノプロピル)カルボジイミド(566 mg, 3.64 mmol)を加え、室温で12 時間攪拌した。反応液に水を加え、酢酸エチルで抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄した後、無水硫酸ナトリウムで乾燥し、溶媒を減圧留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム/酢酸エチル= $3/7 \rightarrow 2/8$)で精製することにより、化合物 1 5 6 (160 mg, 25%)を得た。

APCI-MS m/z: 476 (M+H) +.

実施例156(化合物157)

実施例77の工程5と同様にして、実施例155で得られた化合物156(160 mg, 0.336 mmol)および4 mol/L 塩化水素-酢酸エチル溶液(3 mL)より、化合物157(40.7 mg, 26%)を得た。

APCI-MS m/z: 376 (M+H)+.

実施例157(化合物158)

PCT/JP2004/008375

実施例 135 と同様にして、参考例 37 で得られた化合物 mm (518 mg, 1.40 mmol)、N-tert-ブトキシブトキシカルボニルグリシン (<math>711 mg, 4.06 mmol)、N-E ドロキシベンゾトリアゾール (968 mg, 6.32 mmol) および 1-x チルク $3-(3^3-5)$ メチルアミノプロピル)カルボジイミド (589 mg, 3.79 mmol) より、化合物 158 (222 mg, 33%) を得た。

APCI-MS m/z: 490 (M+H)⁺.

実施例158(化合物159)

実施例77の工程5と同様にして、実施例157で得られる化合物158(222 mg, 0.453 mmol)および4 mol/L 塩化水素一酢酸エチル溶液(3 mL)より、化合物161(37.8 mg, 20%)を得た。

APCI-MS m/z: 390 (M+H) $^{+}$.

実施例159(化合物160)

参考例4と同様にして、参考例42で得られた化合物 q q (0.0625 g, 0.145mmol)、 酢酸(0.060 mL, 1.05 mmol)、シクロプロピルアミン(0.0414 g, 0.725 mmol)およびトリアセトキシ水素化ホウ素ナトリウム(0.123 g, 0.580 mmol)より、化合物160(0.0222 g, 32%)を得た。

APCI-MS m/z: 473 (M+H) $^{+}$.

実施例160(化合物161)

参考例4と同様にして、参考例42で得られた化合物 q q (0.0448 g, 0.104 mmol)、酢酸(0.040 mL, 0.70 mmol)、モルホリン(0.0536 g, 0.535 mmol)およびトリアセトキシ水素化ホウ素ナトリウム(0.0880 g, 0.416 mmol)より、化合物161 (0.0222 g, 75%)を得た。

APCI-MS m/z: 503 (M+H) $^{+}$.

実施例161(化合物162)

参考例4と同様にして、参考例42で得られた化合物 q q (0.0463 g, 0.107 mmol)、酢酸(0.040 mL, 0.70 mmol)、4ーメチルピペラジン(0.0536 g, 0.535 mmol) およびトリアセトキシ水素化ホウ素ナトリウム(0.0852 g, 0.403 mmol)より、化合

物162(0.0502 g, 91%)を得た。

APCI-MS m/z: 516 (M+H) $^{+}$.

実施例162(化合物163)

実施例111と同様にして、実施例159で得られた化合物160(0.0151 g, 0.0319 mmol)、酢酸(0.013 mL, 0.228 mmol)、アセトアルデヒド(0.00705 g, 0.160 mmol)およびトリアセトキシ水素化ホウ素ナトリウム(0.0405 g, 0.191 mmol)より、化合物163(0.00510 g, 32%)を得た。

APCI-MS m/z: 501 (M+H) $^+$.

実施例163(化合物164)

工程1

参考例 140 工程 1 と同様にして、4 ーベンゾイルピペリジン塩酸塩 (0.721 g, 3.19 mmol)、二炭酸ージー t e r t ーブチル (1.66 g, 7.61 mmol) およびジメチルアミノピリジン (0.280 g, 2.29 mmol) より、4 ーベンゾイルー1 ー (t e r t ーブトキシカルボニル)ピペリジン (0.923 mg, 99%) を得た。

工程2

参考例1の工程1と同様にして、上記で得られる4ーベンゾイルー1ー (t e r tーブトキシカルボニル) ピペリジン(1.09 g, 3.77 mmol)およびチオセミカルバジド塩酸塩(1.44 g, 11.3 mmol)より、フェニル (N-t e r tーブトキシカルボニルー4-ピペリジル) メタノン=チオセミカルバゾン(0.326 g, 24%)を得た。

工程3

参考例1の工程2と同様にして、上記で得られたフェニル(Nーtertーブトキシカルボニルー4ーピペリジル)メタノン=チオセミカルバゾン(0.120 g, 0.331 mmol)、ピリジン(0.128 mL, 1.58 mmol)および塩化トリメチルアセチル(0.147 mL, 1.32 mmol)より、化合物164(0.148 g, 84%)を得た。

APCI-MS m/z: 531 (M+H) $^{+}$.

実施例164(化合物165)

実施例37と同様にして、実施例163で得られた化合物164(0.100g, 0.188 mmol)およびトリフルオロ酢酸(0.300 mL, 0.317 mmol)より、化合物165(0.0815 g, 99%)を得た。

APCI-MS m/z: 431 (M+H) $^{+}$.

実施例165 (化合物166)

実施例111と同様にして、実施例164で得られた化合物165(0.0307 g, 0.0713 mmol)、トリアセトキシ水素化ホウ素ナトリウム(0.0907 g, 0.428 mmol)、酢酸(0.025 mL, 0.437 mmol)およびアセトアルデヒド(0.020 mL, 0.357 mmol)より、化合物166(0.0220 g, 67%)を得た。

APCI-MS m/z: 459 (M+H) $^{+}$.

実施例166(化合物167)

実施例 163の工程 2 で得られるフェニル (Nーtertーブトキシカルボニルー4ーピペリジル) メタノン=チオセミカルバゾン (0.204 g, 0.563 mmol) を無水酢酸 (2.0 mL, 21.2 mmol) に溶解し、80 で 2 時間攪拌した。反応混合物を減圧濃縮し、残渣にジイソプロピルエーテルを加え攪拌した。析出した白色結晶を濾取し、クロロホルムに溶解させた後、水および飽和炭酸水素ナトリウム水溶液を加え、激しく攪拌した。混合物をクロロホルムで抽出した後、有機層を無水硫酸ナトリウムで乾燥し、溶媒を減圧留去することにより、化合物 167(0.214 g, 85%) を得た。APCI-MS m/z: 447(M+H).

実施例167(化合物168)

実施例166で得られた化合物167(0.210g, 0.470 mmol)をメタノール(5 mL) に溶解し、塩化セリウム・7水和物(0.175 g, 0.470 mmol)および水素化ホウ素ナトリウム(0.178 g, 0.470 mmol)を加え、室温で30分間攪拌した。反応液に水を加え、クロロホルムで抽出した。有機層を無水硫酸ナトリウムで乾燥し、溶媒を減圧留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム/メタノール=9/1)で精製することにより、化合物168(0.136 g, 71%)を得た。

APCI-MS m/z: 405 (M+H) $^{+}$.

実施例168 (化合物169)

実施例86と同様にして、実施例167で得られた化合物168(0.136g, 0.332 mmol)、ピリジン(0.0652 mL, 0.806 mmol)および塩化トリメチルアセチル(0.749 mL, 0.672 mmol)より、化合物169(0.139 g, 86%)を得た。

APCI-MS m/z: 489 (M+H) +.

実施例169(化合物170)

実施例37と同様にして、実施例168で得られた化合物169(0.139g, 0.284 mmol)およびトリフルオロ酢酸(0.900 mL, 0.951 mmol)より、化合物170(0.0997 g, 90%)を得た

APCI-MS m/z: 389 (M+H) $^{+}$.

実施例170(化合物171)

実施例111と同様にして、実施例169で得られた化合物170(0.0313g, 0.0806 mmol)、トリアセトキシ水素化ホウ素ナトリウム(0.103g, 0.484 mmol)、酢酸(0.025 mL, 0.437 mmol)およびアセトアルデヒド(0.0224 mL, 0.403 mmol)より、化合物171(0.0211g, 63%)を得た。

APCI-MS m/z: 417 (M+H) $^{+}$.

実施例171(化合物172)

参考例43で得られた化合物 r r (0.119 g, 0.213 mmol)をtertーブチルアルコール(2.0 mL)に溶解し、Nー(tertーブトキシカルボニル)エタノールアミン(0.329 mL, 2.13 mmol)およびカリウムtertーブトキシド(0.263 g, 2.34 mmol)を加え、室温で18時間攪拌した。反応液に、水および1.0 mol/L 塩酸を加え、酢酸エチルで抽出した。有機層を水で洗浄した後、無水硫酸ナトリウムで乾燥し、溶媒を減圧留去した。残渣を分取用薄層クロマトグラフィー(クロロホルム/メタノール=20/1)で精製することにより、化合物172(0.068 g, 58%)を得た。APCI-MS m/z: 549 (M+H) *.

実施例172(化合物173)

実施例37と同様にして、実施例171で得られる化合物172(0.116 g, 0.211

mmol)およびトリフルオロ酢酸(0.300 mL, 0.317 mmol)より、化合物175(0.0186 g, 20%)を得た。

APCI-MS m/z: 449 (M+H) $^{+}$.

実施例173(化合物174)

参考例43で得られた化合物 r r (0.103 g, 0.184 mmol)をtertーブチルア ルコール(5.0 mL)に溶解し、2ーメルカプトエチルアミン塩酸塩(0.103 mg, 0.184 mmol)およびカリウムtertーブトキシド(0.206 g, 1.84 mmol)を加え、室温で 15 時間攪拌した。反応液に水および1.0 mol/L 塩酸を加え、酢酸エチルで抽出した。有機層を水で洗浄した後、無水硫酸ナトリウムで乾燥し、溶媒を減圧留去した。 残渣を分取用薄層クロマトグラフィー(クロロホルム/メタノール/アンモニア= 9/1/1)で精製することにより、化合物174(0.0574 g, 67%)を得た。

APCI-MS m/z: 465 (M+H) $^{+}$.

実施例174(化合物175)

実施例 171 と同様にして、参考例 44 で得られた化合物 s s (0.218 g, 0.380 mmol)をN-(tert-ブトキシカルボニル) エタノールアミン(0.306 mL, 1.90 mmol)およびカリウム <math>tert-ブトキシド(0.426 g, 3.80 mmol)と反応させた。 次いで、実施例 37 と同様にして、トリフルオロ酢酸(0.500 mL, 0.528 mmol)で処理することにより、化合物 175(0.0346 g, 46%)を得た。

APCI-MS m/z: 463 (M+H) $^{+}$.

実施例175 (化合物176)

実施例173と同様にして、参考例44で得られる化合物ss(0.122 g, 0.213 mmol)、2-メルカプトエチルアミン塩酸塩(0.122 mg, 0.107 mmol)およびカリウムtert-ブトキシド(0.239 g, 2.13 mmol)より、化合物176(0.0626 g, 62%)を得た。

APCI-MS m/z: 479 (M+H) $^{+}$.

実施例176(化合物177)

工程1

2ーヒドロキシアセトフェノン(1.03 g, 7.60 mmo1)をDMF(50 mL)に溶解し、無水酢酸(1.20 mL, 12.7 mmo1)およびN, Nージメチルアミノピリジン(1.03 g, 8.41 mmo1)を加え、室温で4時間攪拌した。反応液に水を加え、酢酸エチルで抽出した。有機層を飽和炭酸水素ナトリウム水溶液および飽和食塩水で洗浄した後、無水硫酸ナトリウムで乾燥し、溶媒を減圧留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ヘキサン/酢酸エチル= $20/1 \rightarrow 10/1$)で精製することにより、2ーアセトキシアセトフェノン(0.941 g, 69%)を得た。

 1 H-NMR (300 MHz, CDCl₃) : 2.24 (s, 3H), 5.35 (s, 2H), 7.45-7.54 (m, 2H), 7.57-7.65 (m, 1H), 7.88-7.95 (m, 2H).

工程2

上記で得られた 2-アセトキシアセトフェノン (0.637~g, 3.57~mmo1) をメタノール (15~mL) に溶解し、チオセミカルバジド塩酸塩 (508~mg, 3.98~mmo1) を加え、室温で 2 時間攪拌した。反応混合物を減圧濃縮した後、残渣をジクロロメタン (15~mL) に懸濁し、ピリジン (1.00~mL, 12.4~mmo1) およびトリメチルアセチルクロライド (1.40~mL, 11.4~mmo1) を加え、室温で 12~ 時間攪拌した。反応液に飽和炭酸水素ナトリウム水溶液を加え、室温で 1~ 時間攪拌した後、混合物を酢酸エチルで抽出した。有機層を飽和炭酸水素ナトリウム水溶液および飽和食塩水で洗浄した後、無水硫酸ナトリウムで乾燥し、溶媒を減圧留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー $(\sim$ キサン/酢酸エチル=9/1 \rightarrow 4/1 \rightarrow 2/1) で精製することにより、化合物 1~7/ (0.592~g, 39%) を得た。

APCI-MS m/z: 420 (M+H).

実施例177(化合物178)

参考例23で得られる化合物w(0.304 g, 0.806 mmol)をジクロロメタン(15 mL)に溶解し、N, N'ーカルボニルジイミダゾール(0.539 g, 3.32 mmol)を加え、室温で2時間攪拌した。反応液に飽和炭酸水素ナトリウム水溶液を加え、酢酸エチルで抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄した後、無水硫酸ナトリウムで乾燥し、溶媒を減圧留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ヘキサン/酢酸

PCT/JP2004/008375

エチル= $4/1\rightarrow 2/1\rightarrow 1/1$) で精製することにより、化合物 1 7 8 (0.360 g, 95%) を得た。

 1 H-NMR (300 MHz, CDCl₃): 1.27 (s, 9H), 1.31 (s, 9H), 5.28 (d, J = 11.0 Hz, 1H), 5.63 (d, J = 11.0 Hz, 1H), 7.06-7.09 (m, 1H), 7.25-7.45 (m, 6H), 8.03 (br s, 1H), 8.10 (br s, 1H).

実施例178 (化合物179)

実施例177で得られた化合物178(30.8 mg, 0.0653 mmol)をジクロロメタン (2 mL)に溶解し、2-アミノエタノール(0.0784 mL, 1.31 mmol)を加え、室温で3時間攪拌した。反応液に飽和塩化アンモニウム水溶液を加え、酢酸エチルで抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄した後、無水硫酸ナトリウムで乾燥し、溶媒を減圧留去した。残渣を分取薄層クロマトグラフィー(酢酸エチル)で精製することにより、化合物179(27.1 mg, 89%)を得た。

ESI-MS m/z: 465 (M+H)⁺.

実施例179(化合物180)

実施例178と同様にして、実施例177で得られた化合物178(30.8 mg, 0.0653 mmol)およびN-エチルエチレンジアミン(0.138 mL, 1.31 mmol)より、化合物180(23.6 mg, 74%)を得た。

ESI-MS m/z: 492 (M+H)⁺.

実施例180(化合物181)

実施例178と同様にして、実施例177で得られた化合物178(30.8 mg, 0.0653 mmol)および1-(2-アミノエチル) ピロリジン(0.166 mL, 1.31 mmol) より、化合物181(26.5 mg, 78%)を得た。

ESI-MS m/z: 518 $(M+H)^{+}$.

実施例181(化合物182)

参考例8で得られた化合物g(0.189 g, 0.469 mmol)をメタノール(6 mL)に溶解し、Oーメチルヒドロキシルアミン塩酸塩(51.7 mg, 0.619 mmol)を加え、室温で1.5 時間攪拌した。反応液に飽和炭酸水素ナトリウム水溶液を加え、クロロホルム

で抽出した。有機層を無水硫酸ナトリウムで乾燥し、溶媒を減圧留去した。残渣を分取用薄層クロマトグラフィー(クロロホルム/メタノール=60/1)で精製することにより、化合物 1 8 2 (0.174~g, 86%)を得た。

APCI-MS m/z: 433 $(M+H)^+$.

実施例182 (化合物183)

実験例181と同様にして、参考例8で得られた化合物g(0.191g, 0.474 mmol)および塩化ヒドロキシルアンモニウム(42.5 mg, 0.612 mmol)より、化合物183(0.146 g, 73%)を得た。

APCI-MS m/z: 419 (M+H) +.

以下に、参考例1~44で得られる化合物a~ssの構造を第9表~第12表に示す。

第9表

$$C(CH_3)_3$$
 $O = \begin{array}{c} C(CH_3)_3 \\ N-N \\ S \end{array}$
 $COC(CH_3)_3$

参考例	化合物	$\mathbf{R}^{\mathtt{A}}$	
番号	番号		
1	a	$ m CH_2COOC_2H_5$	
2	b	$\mathrm{CH_{2}CH_{2}OH}$	
`. 3	C	$\mathrm{CH_{2}CHO}$	
4	đ	$\mathrm{CH_{2}CH_{2}NHCH_{2}CH_{2}CH_{3}}$	
6	e	$\mathrm{CH_{2}CH_{2}COOCH_{3}}$	
7	${f f}$	CH ₂ CH ₂ CH ₂ OH	
8	g	$\mathrm{CH_{2}CH_{2}CHO}$	
. 9	h	$\mathrm{CH_{2}CH_{2}CH_{2}COOCH_{3}}$	
10	i	CH2CH2CH2CH2OH	
11	j	$\mathrm{CH_{2}CH_{2}CH_{2}CHO}$	
12	k	CH2NHCOOC(CH3)3	
13	m	CH2NH2	
14	, n	CH2CH2NHCOOC(CH3)3	
15	O	$\mathrm{CH_{2}CH_{2}NH_{2}}$	
16	р	$\mathrm{CH_{2}CH_{2}COOH}$	
17	\mathbf{q}	CH2CH2CH2NHCOOC(CH3)3	
18	r	$\mathrm{CH_{2}CH_{2}CH_{2}NH_{2}}$	

第10表

$$\begin{array}{c}
R^3 \\
O = \\
N-N \\
R^4 \\
S \\
N \\
R^2
\end{array}$$

参考例 番号	化合物番号	\mathbb{R}^1	\mathbb{R}^2	${f R^3}$	$\mathbf{R}^{\mathbf{A}}$
19	S	H	COC(CH ₃) ₃	$C(CH_3)_3$	CH ₂ CH ₂ CH ₂ OSO ₂ CH ₃
20	t	H	COCH(CH ₃) ₂	$CH(CH_3)_2$	$\mathrm{CH_{2}CH_{2}COOH}$
21	u	H	COCH(CH ₃) ₂	$\mathrm{CH}(\mathrm{CH_3})_2$	CH ₂ CH ₂ CONCH ₃ OCH ₃
22	v	\mathbf{H}_{\cdot}	COHC(CH ₃) ₂	CH(CH ₃) ₂	$\mathrm{CH_{2}CH_{2}CHO}$
23	W	H	COC(CH ₃) ₃	$C(CH_3)_3$	$\mathrm{CH_{2}OH}$
24	- x	н	$\mathrm{COC}(\mathrm{CH_3})_3$	C(CH ₃) ₃	CH ₂ CH ₂ CH ₂ COOH

第11表

$$C(CH_3)_3$$
 $O = \begin{pmatrix} C(CH_3)_3 \\ N-N \\ R^4 \end{pmatrix}$
 $COC(CH_3)_3$

参考例番号	化合物	${f R^4}$	R ^A
25	у	OSi(CH ₃) ₂ C(CH ₃) ₃	CH ₂ CH ₂ COOCH ₃
26	Z	OSi(CH ₃) ₂ C(CH ₃) ₃	CH2CH2CH2OH
27	aa	OSi(CH ₃) ₂ C(CH ₃) ₃	CH ₂ CH ₂ CHO

第12表

$$\begin{array}{c}
R^{3} \\
O = \\
R^{A} \quad N = N \\
R^{A} \quad N = R^{2}
\end{array}$$

参考例	化合物	70.4	T20	TD 2	${f R}^{f A}$	
番号	番号	R ¹	, $\mathbf{R^2}$	\mathbb{R}^3		
28	bb	H	H	CH_3	CH ₂ CH ₂ NHCO ₂ C(CH ₃) ₃	
29	cc	COC	${ m CH_2CH_2CH_2}$	CH ₃	CH ₂ CH ₂ NHCO ₂ C(CH ₃) ₃	
30	dd	COCH	2CH2CH2CH2	CH ₃	CH ₂ CH ₂ NHCO ₂ C(CH ₃) ₃	
31*	m	H	COC(CH ₃) ₃	$C(CH_3)_3$	$\mathrm{CH_{2}NH_{2}}$	
32	ff	H	COC(CH ₃) ₃	C(CH ₃) ₃	CH2NHSO2CH2CH2CH2Cl	
33	gg	H	COCH ₃	CH_3	CH2NHCO2C(CH3)3	
34	hh	H	H	$\mathbf{CH_3}$	CH2NHCO2C(CH3)3	
35	ii	COC	CH ₂ CH ₂ CH ₂	CH_3	CH2NHCO2C(CH3)3	
36	jj	COC	CH2CH2CH2	$\mathbf{CH_3}$	$\mathrm{CH_{2}NH_{2}}$	
37	kk	COCE	I ₂ CH ₂ CH ₂ CH ₂	$\mathrm{CH_3}$	CH2NHCO2C(CH3)3	
38	$\mathbf{m}\mathbf{m}$	COCE	I2CH2CH2CH2	$\mathrm{CH_3}$	CH_2NH_2	
39	nn	Н	COC(CH ₃) ₃	C(CH ₃) ₃	CH ₂ CH ₂ CH ₂ CH ₂ COOCH ₃	
40	00	H	COC(CH ₃) ₃	C(CH ₃) ₃	CH2CH2CH2COOH	

*: 化合物mの塩酸塩の調製法

第12表続き

$$\begin{array}{c}
R^3 \\
O = \\
R^4 \\
N - N \\
S \\
N \\
R^2
\end{array}$$

参考例 番号	化合物番号	\mathbb{R}^1	\mathbf{R}^{2}	${f R^3}$	$\mathbf{R}^{\mathbf{A}}$
41	pp	H	COC(CH ₃) ₃	C(CH ₃) ₃	CH ₂ CH ₂ CH ₂ CON(CH ₃)OCH ₃
42	qq	H	COC(CH ₃) ₃	C(CH ₃) ₃	CH ₂ CH ₂ CH ₂ CH ₂ CHO
43	rr	H	COC(CH ₃) ₃	C(CH ₃) ₃	$-(CH_2)_3 \cdot O \cdot S - CH_3$
44	SS	Ĥ	COC(CH ₃) ₃	C(CH ₃) ₃	$-(CH_2)_4$ -O-S $-CH_3$
45	tt .	H	COC(CH ₃) ₃	C(CH ₃) ₃	CH ₂ OH

参考例1 (化合物 a)

工程1

チオセミカルバジド塩酸塩(8.30 g, 65.1 mmol)をメタノール(50 mL)と蒸留水(50 mL)の混合溶媒に溶解し、ベンゾイル酢酸エチル(17.0 mL, 98.2 mmol)および濃塩酸(1.00 mL, 12.0 mmol)を加え、室温で11 時間攪拌した。析出した固体をろ取し、メタノールで洗浄した後、乾燥し、3ーフェニルー3ーチオセミカルバゾノプロピオン酸エチルエステル(11.1 g, 64%)を得た。

工程2

上記で得られた 3 ーフェニルー 3 ーチオセミカルバゾノプロピオン酸エチルエステル(2.03 g, 7.65 mmol)をジクロロメタン(40 mL)に溶解し、ピリジン(4.00 mL,

49.7 mmol) および塩化トリメチルアセチル(5.60 ml, 45.5 mmol)を加え、室温で 12 時間攪拌した。反応液に飽和炭酸水素ナトリウム水溶液を加え、室温でさらに 1 時間攪拌した後、酢酸エチルで抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄した後、無水硫酸ナトリウムで乾燥し、溶媒を減圧留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ヘキサン/酢酸エチル= $20/1 \rightarrow 9/1$)で精製することにより、化合物 a (3.25 g, 98%)を得た。

参考例2 (化合物 b)

参考例 1 で得られた化合物 a (519 mg, 1.20 mmol)をTHF (10 mL)に溶解した。この溶液を 0°Cに冷却した後、水素化ジイソブチルアルミニウムの 0.93 mol/L ヘキサン溶液 (5.30 mL, 4.93 mmol)を加え、2.5 時間攪拌した。反応液に無水硫酸ナトリウムおよび飽和硫酸ナトリウム水溶液を加え、さらに 1 時間攪拌した後、ろ過した。ろ液に水を加え、酢酸エチルで抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄した後、無水硫酸ナトリウムで乾燥し、溶媒を減圧留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ヘキサン/酢酸エチル=4/1→2/1)で精製することにより、化合物 b (348 mg, 74%)を得た。

ESI-MS m/z: 392 $(M+H)^+$.

参考例3 (化合物 c)

参考例 2 で得られた化合物 b (234 mg, 0.597 mmol) をジクロロメタン (10 mL) に溶解し、二クロム酸ピリジニウム (783 mg, 2.08 mmol) を加え、室温で 60 時間攪拌した。反応液をろ過した後、得られたろ液を減圧濃縮し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (ヘキサン/酢酸エチル=4/1→2/1) で精製することにより、化合物 c (155 mg, 67%) を得た。

参考例4 (化合物 d)

参考例3で得られた化合物 c (55.8 mg, 0.143 mmol)を1,2ージクロロエタン(5 mL)に溶解し、酢酸(0.0450 mL, 0.786 mmol)、nープロピルアミン(0.0538 mL, 0.654 mmol)およびトリアセトキシ水素化ホウ素ナトリウム(130 mg, 0.612 mmol)を加え、室温で12時間攪拌した。反応液に飽和炭酸水素ナトリウム水溶液(30 mL)を加え、

酢酸エチルで抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄した後、無水硫酸ナトリウムで乾燥し、溶媒を減圧留去した。残渣を分取薄層クロマトグラフィー(クロロホルム/メタノール/濃アンモニア水=100/10/1)で精製することにより、化合物 d (51.9 mg, 84%)を得た。

ESI-MS m/z: 865 (2M+H)⁺.

参考例6 (化合物 e)

工程1

参考例1の工程1と同様にして、3-カルボメトキシー1-フェニルー1-プロパノン(8.13 g, 42.3 mmol)とチオセミカルバジド(3.86 g, 42.3 mmol)より、3-カルボメトキシー1-フェニルー1-プロパノン=チオセミカルバゾン(10.6 g, 94%)を得た。

工程2

参考例1の工程2と同様にして、上記で得られた3ーカルボメトキシー1ーフェニルー1ープロパノン=チオセミカルバゾン(7.76 g, 29.2 mmol)、ピリジン(11.3 mL, 140 mmol)および塩化トリメチルアセチル(14.4 mL, 117 mmol)より、化合物 e (9.70 g, 77%)を得た。

参考例7 (化合物 f)

参考例2と同様にして、参考例6で得られた化合物e(1.50 g, 3.46 mmol)および水素化ジイソブチルアルミニウムの 0.93 mol/L ヘキサン溶液(12.5 mL, 11.6 mmol)より、化合物 f (1.49 g, 100%)を得た。

参考例8 (化合物g)

参考例3と同様にして、参考例7で得られた化合物 f (1.00 g, 2.47 mmol)およびニクロム酸ピリジニウム(2.94 g, 7.81 mmol)より、化合物 g (517 mg, 52%)を得た。

参考例9 (化合物 h)

工程1

参考例1の工程1と同様にして、4ーカルボメトキシー1ーフェニルー1ーブタ

ノン(0.588 g, 2.85 mmol)およびチオセミカルバジド(0.260 g, 2.85 mmol)より 4 -カルボメトキシー1-フェニル-1-ブタノン=チオセミカルバゾン(0.700 g, 88%)を得た。

工程2

参考例 1 の工程 2 と同様にして、上記で得られた 4 ーカルボメトキシー 1 ーフェニルー 1 ーブタノン=チオセミカルバゾン $(0.700~\mathrm{g},~2.51~\mathrm{mmol})$ 、ピリジン $(0.431~\mathrm{mL},~5.34~\mathrm{mmol})$ および塩化トリメチルアセチル $(0.549~\mathrm{mL},~4.45~\mathrm{mmol})$ より、化合物 h $(318~\mathrm{mg},~64\%)$ を得た。

参考例10(化合物 i)

参考例2と同様にして、参考例9で得られた化合物 h (667 mg, 1.49 mmol)および水素化リチウムアルミニウムの1.00 mol/L ヘキサン溶液(3.00 mL, 3.00 mmol)より、化合物 i (0.393 g, 63%)を得た。

ESI-MS m/z: 418 (M-H).

参考例11(化合物j)

参考例3と同様にして、参考例10で得られた化合物i(338 mg, 0.805 mmol)および二クロム酸ピリジニウム(878 mg, 2.33 mmol)より、化合物j(189 mg, 56%)を得た。

参考例12(化合物k)

工程1

2-アミノアセトフェノン塩酸塩(2.93 g, 17.1 mmol)をアセトニトリル(100 mL)に溶解し、二炭酸ージー t e r t ーブチル(5.09 g, 22.9 mmol)および4 ージメチルアミノピリジン(2.21 g, 18.1 mmol)を加え、室温で 10 時間攪拌した。反応液に飽和塩化アンモニウム水溶液を加え、酢酸エチルで抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄した後、無水硫酸ナトリウムで乾燥し、溶媒を減圧留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ヘキサン/酢酸エチル=9/1→4/1)にて精製し、2-(t e r t ーブトキシカルボニルアミノ)アセトフェノン(865 mg, 21%)を得た。

工程2

上記で得られた 2 ー (tertーブトキシカルボニルアミノ) アセトフェノン (851 mg, 3.62 mmol)をメタノール(20 mL)に溶解し、チオセミカルバジド塩酸塩 (1.03 g, 8.04 mmol)を加え、室温で 15 時間攪拌した。反応液に水を加え、酢酸エチルで抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄した後、無水硫酸ナトリウムで乾燥し、溶媒を減圧留去することにより、2 ー (tertーブトキシカルボニルアミノ) アセトフェノン=チオセミカルバゾンを得た。得られた 2 ー (tertーブトキシカルボニルアミノ) アセトフェノン=チオセミカルバゾンを得た。得られた 2 ー (tertーブトキシカルボニルアミノ) アセトフェノン=チオセミカルバゾンをジクロロメタン(50 mL)に溶解し、ピリジン(1.75 mL, 21.7 mmol)および塩化トリメチルアセチル(2.23 mL, 18.1 mmol)を加え、室温で 16 時間攪拌した。反応液に飽和炭酸水素ナトリウム水溶液を加え、室温でさらに 1 時間攪拌した後、酢酸エチルで抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄した後、無水硫酸ナトリウムで乾燥し、溶媒を減圧留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ヘキサン/酢酸エチル=9/1→4/1)にて精製し、化合物 k (910 mg, 53%)を得た。

APCI-MS m/z: 477 (M+H)⁺.

参考例13(化合物m)

参考例12で得られた化合物 k (369 mg, 0.770 mmol)をジクロロメタン(10 mL) に溶解した。この溶液にトリフルオロ酢酸(1.0 mL)を加え、室温で2時間攪拌した後、反応液を減圧留去し、化合物mをトリフルオロ酢酸塩(436 mg, 100%)として得た。

参考例14(化合物n)

工程1

酢酸パラジウム(II) (125 mg, 0.559 mmol)およびトリフェニルホスフィン(317 mg, 1.21 mmol)をTHF(50 mL)に溶解した。この溶液にNーtertーブトキシカルボニルー β -アラニン(2.07 g, 10.9 mmol)、フェニルボロン酸(1.61 g, 13.2 mmol)、蒸留水(0.477 mL, 26.5 mmol)およびトリメチル酢酸無水物(3.23 mL, 15.9 mmol)を加えた後、 60° に加熱し、24 時間攪拌した。反応液をろ過した後、ろ液に

飽和炭酸水素ナトリウム水溶液を加え、酢酸エチルで抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄した後、無水硫酸ナトリウムで乾燥し、溶媒を減圧留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ヘキサン/酢酸エチル=9/1→4/1)にて精製し、3-(tert-ブトキシカルボニルアミノ)-プロピオフェノン(1.85g,68%)を得た。

工程2

上記で得られた3-(tert-ブトキシカルボニルアミノ)ープロピオフェノン(513 mg, 2.06 mmol)をメタノール(40 mL)に溶解した。この溶液にチオセミカルバジド塩酸塩(562 mg, 4.40 mmol)を加え、室温で8時間攪拌した。反応液に水を加え、酢酸エチルで抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸ナトリウムで乾燥した後、溶媒を減圧留去し、淡黄色固体(3-(tert-ブトキシカルボニルアミノ)プロピオフェノン=チオセミカルバゾン;513 mg)を得た。得られた固体の一部(198 mg)をジクロロメタン(10 mL)に溶解した。この溶液にピリジン(0.300 mL, 3.73 mmol)および塩化トリメチルアセチル(0.415 mL, 3.37 mmol)を加え、室温で22時間攪拌した。反応液に飽和炭酸水素ナトリウム水溶液を加え、室温で30に1時間攪拌した後、酢酸エチルで抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄した後、無水硫酸ナトリウムで乾燥し、溶媒を減圧留去した。残渣を分取薄層クロマトグラフィー(ヘキサン/酢酸エチル=2/1)にて精製し、化合物n(319 mg, 82%)を得た。

APCI-MS m/z: 491 (M+H)+

参考例15(化合物o)

実施例37と同様にして、参考例14で得られた化合物n(274 mg, 0.557 mmol) およびトリフルオロ酢酸(1.0 mL)より、化合物 o をトリフルオロ酢酸塩として(252 mg, 90%)得た。

APCI-MS m/z: 391 (M+H)⁺.

参考例16(化合物p)

水酸化ナトリウム(2.68 g, 66.9 mmol)を水(2 mL)に溶解し、1, 4ージオキサ

u(4 mL)を加え、次いで参考例 9 で得られる化合物 h (9.65 g, 22.3 mmol)を加えた。室温で 5 時間攪拌した後、1 mol/L 塩酸(20 mL)および水(30 mL)を加え、析出した白色結晶をろ取した。得られた白色結晶を水さらにジイソプロピルエーテルで洗浄した後、減圧乾燥することにより化合物 p (9.17 g, 95%)を得た。

参考例17(化合物q)

参考例 16 で得られた化合物 p (4.44 g, 10.2 mmol)を t e r t - ブタノール (100 mL)に溶解し、80 ℃に加熱した。この溶液にトリエチルアミン(1.4 mL, 10.2 mmol)およびアジ化ジフェールホスホリル(2.2 mL, 10.2 mmol)を加え、同温度で 9 時間攪拌した。反応液を減圧下濃縮し、水(100 mL)を加え酢酸エチル(300 mL)で抽出した。有機層を飽和食塩水(50 mL)で洗浄した後、無水硫酸ナトリウムで乾燥し、溶媒を減圧留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ヘキサン/酢酸エチル=3/1)で精製することにより、化合物 q (1.91 g, 3.78mmol)を得た。参考例 1.8 (化合物 r)

参考例17で得られた化合物 q (1.91 g, 3.78 mmol) を 4 mol/L 塩化水素一酢酸エチル(50 mL)に溶解し、室温で30分間静置した。溶媒を減圧留去し、化合物 r の塩酸塩(1.43 g, 3.24 mmol)を得た。

APCI-MS m/z: 405 (M+H)⁺.

参考例19 (化合物s)

参考例 7 で得られた化合物 f (508 mg, 1.25 mmol)をジクロロメタン(20 mL)に溶解し、トリエチルアミン(0.251 mL, 1.80 mmol)を加え、0 \mathbb{C} に冷却した。次いで、メタンスルホニルクロライド(0.116 mL, 1.50 mmol)を加え、室温で 30 分間攪拌した。反応液に水および 1 mol/L 塩酸を加え、クロロホルムで抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄した後、無水硫酸ナトリウムで乾燥し、溶媒を減圧留去することにより、化合物 s (0.623 g, 99%)を得た。

APCI-MS m/z: 484 $(M+H)^+$.

参考例20(化合物 t)

参考例1の工程2と同様にして、参考例6の工程1で得られる3ーメトキシカル

PCT/JP2004/008375

ボニルー1ーフェニルー1ープロパノン=チオセミカルバゾン(1.00 g, 3.58 mmol)をイソブチリルクロライド(1.49 mL, 14.3 mmol)およびピリジン(1.48 mL, 17.2 mmol)と反応させた。

次いで、上記の反応生成物を 5 mol/L 水酸化ナトリウム水溶液(10 mL)およびメタノール(20 mL)の混合溶液に溶解し、2時間激しく攪拌した。反応混合物を 1 mol/L 塩酸 (200 mL)に滴下し、析出した白色沈殿物を濾取し、真空乾燥することにより化合物 t (1.39 g, 99%)を得た。

参考例21 (化合物u)

参考例 2 0 で得られた化合物 t (1.39 g, 3.55 mmol)を $THF(10\,mL)$ に溶解した。この溶液にN, O-ジメチルヒドロキシルアミン塩酸塩(0.416 g, 4.26 mmol)および<math>N, N-カルボニルジイミダゾール (0.634 g, 3.91 mmol)を加え、室温で <math>1.5時間攪拌した。反応液に水を加え、クロロホルムで抽出した。有機層を $1\,mol/L$ 塩酸および水で洗浄した後、無水硫酸ナトリウムで乾燥し、溶媒を減圧留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム/メタノール=99/1→95/1)で精製することにより、化合物 u (1.02 g, 66%)を得た。

参考例22(化合物v)

参考例 2 1 で得られた化合物 u (0.372 g, 0.856 mmol)を THF (15 mL)に溶解した。この溶液を 0°Cに冷却した後、水素化ジイソブチルアルミニウムの 1.01 mol/L ヘキサン溶液 (1.68 mL, 1.70 mmol)を加え、2.5 時間攪拌した。反応液に無水硫酸ナトリウムおよび飽和硫酸ナトリウム水溶液を加え、さらに 1 時間攪拌した後、濾過した。濾液に水を加え、酢酸エチルで抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄した後、無水硫酸ナトリウムで乾燥し、溶媒を減圧留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (ヘキサン/酢酸エチル=3/1)で精製することにより、化合物 v (0.249 g, 77%)を得た。

参考例23(化合物w)

実施例176で得られた化合物177(0.585 g, 1.40 mmol)をメタノール(15 mL) に溶解し、ナトリウムメトキシド(0.170 g, 3.14 mmol)を加え、室温で6時間攪拌

した。反応液に飽和塩化アンモニウム水溶液を加え、酢酸エチルで抽出した。有機層を飽和炭酸水素ナトリウム水溶液および飽和食塩水で洗浄した後、無水硫酸ナトリウムで乾燥し、溶媒を減圧留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ヘキサン/酢酸エチル=9/1 \rightarrow 4/1 \rightarrow 2/1 \rightarrow 1/1)で精製することにより、化合物w (0. 206 g, 39%)を得た。

APCI-MS m/z: 378 (M+H) +.

参考例24(化合物x)

水酸化ナトリウム(2.7 g, 67 mmol)を水(23 mL)に溶解し、メタノール(30 mL)を加えた。この溶液に、参考例 9 で得られた化合物 h (254 mg, 0.567 mmol)を加え、室温で 5 時間攪拌した。反応液に 1 mol/L 塩酸(20 mL)および水(30 mL)を加え、析出した白色固体を濾取した。得られた固体を水およびジイソプロピルエーテルで洗浄した後、減圧乾燥することにより、化合物 x (234 mg, 95%)を得た。 1 H NMR (270 MHz, CDCl3) δ (ppm): 1.29 (s, 9H), 1.32 (s, 9H), 1.65-1.75 (m, 1H), 2.10-2.35 (m, 2H), 2.50 (m, 2H), 3.10-3.20 (m, 1H), 7.23-7.35 (m, 6H), 7.92 (br s, 1H).

参考例25(化合物 v)

工程1

コハク酸モノメチル(1.00 g, 7.57 mmol)、3 ー (tertーブチルジメチルシリルオキシ)フェニルボロン酸(2.23 g, 8.84 mmol)、トリフェニルホスフィン (0.280 g, 1.07 mmol)および酢酸パラジウム(II) (0.10 g, 0.46 mmol)をTHF(20 mL)に懸濁し、水(0.340 mL, 18.9 mmol)および無水ピバリン酸(2.30 mL, 11.3 mmol)を加え、アルゴン雰囲気下、60で 33 時間攪拌した。反応液を減圧濃縮した後、残渣に水および飽和炭酸水素ナトリウム水溶液を加え、酢酸エチルで抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸ナトリウムで乾燥させた後、減圧濃縮した。残渣を 12 連並列分取クロマトグラフィー(山善: Hi-Flash™ column、ヘキサン→ヘキサン/酢酸エチル=3/2)で精製することにより、4-(3-tert-ブチルジメチルシリルオキソフェニル)-4-オキソブチル酸メチルエステル(557 mg,

PCT/JP2004/008375

23%)を得た。

APCI-MS m/z: 323 (M+H)⁺.

工程2

参考例 1 の工程 1 と同様にして、上記で得られた 4-(3-tert-ブチルジ メチルシリルオキソフェニル) -4- オキソブチル酸メチルエステル(557 mg, 1.73 mmol) を濃塩酸(数滴) およびチオセミカルバジド(481 mg, 5.28 mmol) と反応させることにより、4-(3-tert-ブチルジメチルシリルオキソフェニル) <math>-4- チオセミカルバゾノブチル酸メチルエステル(540 mg, 79%) を得た。

工程3

参考例1の工程2と同様にして、上記で得られた4-(3-tert-ブチルジメチルシリルオキソフェニル)-4-チオセミカルバゾノブチル酸メチルエステル (540 mg, 1.37 mmol)をピリジン(0.662 mL, 8.19 mmol)および塩化トリメチルアセチル(1.00 mL, 8.12 mmol)と反応させることにより、化合物 y (309 mg, 40%)を得た。

APCI-MS m/z: 564 (M+H)⁺.

参考例26 (化合物z)

参考例25で得られた化合物 y (246 mg, 0.436 mmol)をTHF (10 mL)に溶解し、 氷冷下、水素化ジイソブチルアルミニウム(1.01 mol/L トルエン溶液, 1.38 mL, 1.39 mmol)を加え、同温度で2時間攪拌した。さらに反応液に水素化ジイソブチル アルミニウム(1.01 mol/L トルエン溶液, 0.86 mL, 0.87 mmol)を加え、1時間攪拌 した後、飽和硫酸ナトリウム水溶液および無水硫酸ナトリウムを加え、室温で45 分間攪拌した。沈殿を濾別し、減圧濃縮した後、残渣を12連並列分取クロマトグ ラフィー(ヘキサン→ヘキサン/酢酸エチル=1/1)で精製することにより、化合物 z (145 mg, 62%)を得た。

¹H NMR (300 MHz, CDCl₃) δ (ppm): 0.17 (s, 6H), 0.96 (s, 9H), 1.29 (s, 9H), 1.33 (s, 9H), 1.57 (m, 1H), 2.05 (m, 1H), 2.29 (m, 1H), 3.13 (m, 1H), 3.70-3.80 (m, 2H), 6.70 (m, 1H), 6.80 (dd, J = 2.0, 2.2 Hz, 1H), 6.93 (m, 1H), 7.17 (dd,

J = 8.1, 8.1 Hz, 1H), 7.89 (s, 1H).

参考例27 (化合物 a a)

参考例 2 6 で得られた化合物 z (72 mg, 0.13 mmol)をジクロロメタン(1 mL)に溶解し、二クロム酸ピリジニウム(156 mg, 0.415 mmol)を加え、室温で 24 時間攪拌した。沈殿物を濾別し、沈殿物をクロロホルムで洗浄した後、濾液および洗浄液を集め、減圧濃縮した。残渣を分取薄層クロマトグラフィー(クロロホルム/アセトン=9/1)で精製することにより、化合物 a a (43 mg, 60%)を得た。

APCI-MS m/z: 534 (M+H)⁺.

参考例28(化合物bb)

参考例14の工程2の中間体として得られる3-(tertーブトキシカルボニルアミノ)プロピオフェノン=チオセミカルバゾン(4.07g, 12.6 mmol)をアセトン(20 mL)に溶解し、ピリジン(5.4 mL, 63.1 mmol)および無水酢酸(6.0 mL, 63.1 mmol)を加え、室温で24時間攪拌した。反応液に飽和炭酸水素ナトリウム水溶液を加え、酢酸エチルで抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄した後、無水硫酸ナトリウムで乾燥し、溶媒を減圧留去した。残渣にメタノール(30 mL)およびヒドラジン・1水和物(20 mL)を加え、室温で1時間攪拌した。反応液に1 mol/L 塩酸を加え、酢酸エチルで抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄した後、無水硫酸ナトリウムで乾燥し、溶媒を減圧留去した。残渣にジイソプロピルエーテル(30 mL)を加え、リスラリーした後、不溶物を濾取し、減圧乾燥することにより化合物bb(4.38g, 95%)を得た。

APCI-MS m/z: 365 (M+H)⁺.

参考例29(化合物 c c)

実施例88と同様にして、参考例28で得られた化合物bb(103 mg, 0.283 mmol)、4ーブロモブチリルクロライド(0.082 mL, 0.707 mmol)、ピリジン(0.072 mL, 0.848 mmol)および酢酸ナトリウム(232 mg, 2.83 mmol)より、化合物cc(103 mg, 84%)を得た。

APCI-MS m/z: 433 (M+H)⁺.

参考例30(化合物dd)

実施例81と同様にして、参考例28で得られた化合物bb(400 mg, 1.10 mmol)、ピリジン(0.222 mL, 2.75 mmol)、5ーブロモバレリルクロライド(0.367 mL, 2.75 mmol)および酢酸ナトリウム(225 mg, 2.75 mmol)より、化合物 dd(490 mg, 100%)を得た。

¹H NMR (270 MHz, CDCl₃) δ (ppm) : 1.44 (s, 9H), 1.85-1.98 (m, 4H), 2.30 (s, 3H), 2.44-2.55 (m, 3H), 3.17-3.29 (m, 2H), 3.68 (m, 1H), 3.86 (m, 2H), 4.64 (br s, 1H), 7.21-7.33 (m, 5H).

参考例31 (化合物mの塩酸塩)

実施例 7 7 の工程 5 と同様にして、参考例 1 2 で得られる化合物 k (3.13 g, 6.57 mmol)および 4 mol/L 塩化水素一酢酸エチル溶液(30 mL)より、化合物 m の塩酸塩 (2.80 g, 定量的)を得た。

¹H NMR (270 MHz, DMSO- d_6) δ (ppm): 1.17 (s, 9H), 1.32 (s, 9H), 4.06 (d, J = 13.7 Hz, 1H), 4.21 (d, J = 13.7 Hz, 1H), 7.20-7.44 (m, 5H), 8.30 (br s, 3H), 11.17 (s, 1H).

参考例32(化合物 f f)

参考例31で得られた化合物mの塩酸塩(2.80 g, 6.78 mmo1)をジクロロメタン (50 mL)に懸濁し、氷冷下、トリエチルアミン(3.80 mL, 27.3 mmo1)および3ークロロプロパンスルホニルクロライド(1.24 mL, 10.2 mmo1)を加え、同温度で20分間攪拌した。反応液に水および1 mo1/L 塩酸を加え、クロロホルムで抽出した。有機層を飽和炭酸水素ナトリウム水溶液および飽和食塩水で洗浄した後、無水硫酸ナトリウムで乾燥し、減圧濃縮した。残渣をジイソプロピルエーテルおよび酢酸エチルの混合溶媒でトリチュレーションすることにより、化合物 f f (3.01 g, 86%)を得た。

ESI-MS m/z: 515, 517 $(M-H)^{-}$.

参考例33(化合物gg)

参考例12の工程2の中間体として得られる2-(tertーブトキシカルボニ

ルアミノ)アセトフェノン=チオセミカルバゾン(2.91 g, 9.44 mmol)に無水酢酸 $(30 \,\mathrm{nL})$ を加え、130 で 5 分間、次いで 70 で 1 時間攪拌した。反応液を放冷後、ジイソプロピルエーテルとヘキサンの混合溶媒でトリチュレーションすることにより、化合物 g g $(2.06 \,\mathrm{g}, 56\%)$ を得た。

APCI-MS m/z: 393 (M+H)+.

参考例34(化合物 h h)

参考例33で得られた化合物 g g (2.01 g, 5.12 mmo1)をアセトニトリル(20 mL) に溶解し、ヒドラジン・1水和物(8.0 mL, 0.16 mo1)を加え、室温で6時間攪拌した。反応液に水を加え、酢酸エチルで抽出した。有機層を飽和食塩水で洗浄した後、無水硫酸ナトリウムで乾燥し、減圧濃縮した。残渣を12連並列分取クロマトグラフィー(山善: $\text{Hi-Flash}^{\text{TM}}$ column、ヘキサン/酢酸エチル=2/3)で精製することにより、化合物 h h (1.42 g, 79%)を得た。

APCI-MS m/z: 351 (M+H)⁺.

参考例35 (化合物 i i)

実施例88と同様にして、参考例34で得られた化合物 h h (1.01 g, 2.88 mmol) をピリジン(0.585 mL, 7.23 mmol)および4ーブロモブチリルクロライド(0.840 mL, 7.24 mmol)と反応させた後、次いで、DMSO(20 mL)中、酢酸ナトリウム(608 mg, 7.41 mmol)で処理することにより、化合物 i i (0.99 g, 82%)を得た。

APCI-MS m/z: 419 (M+H)⁺.

参考例36(化合物jj)

実施例77の工程5と同様にして、参考例35で得られた化合物ii(3.81 g, 9.10 mmol)を4 mol/L 塩化水素一酢酸エチル溶液(30 mL)に溶解し、室温で30分間 攪拌した。反応液を減圧留去した後、残渣をジエチルエーテルでリスラリーすることにより化合物jj(2.64 g, 91%)を得た。

APCI-MS m/z: 319 $(M+H)^{+}$.

参考例36(化合物kk)

実施例81と同様にして、参考例34で得られる化合物hh(1.57g, 4.48 mmol)、

ピリジン(1.20 mL, 13.4 mmol)、5ーブロモバレリルクロライド(1.50 mL, 11.2 mmol)および酢酸ナトリウム(3.7 g, 44.8 mmol)より化合物 k k (1.85 g, 95%)を得た。

APCI-MS m/z: 433 (M+H)⁺.

参考例37(化合物mm)

実施例77の工程5と同様にして、参考例36で得られた化合物kk(1.85 g, 4.28 mmol)および 4 mol/L 塩化水素一酢酸エチル溶液(20 mL)より、化合物mm(1.42 g, 90%)を得た。

APCI-MS m/z: 333 $(M+H)^+$

参考例39(化合物nn);

工程1

実施例 7 7 の工程 3 と同様にして、5 ー (エトキシカルボニル) バレロフェノン (0.299~g,~1.28~mmol) およびチオセミカルバジド塩酸塩 (0.490~g,~3.84~mmol) より、 5-(メトキシカルボニル) バレロフェノン=チオセミカルバゾン(定量的)を得た。 工程 2

参考例1の工程2と同様にして、上記で得られた5-(メトキシカルボニル)バレロフェノン=チオセミカルバゾン(0.233 g, 0.994 mmol)、ピリジン(0.387 mL, 4.78 mmol)および塩化トリメチルアセチル(0.444 mL, 3.98 mmol)より、化合物 n n (0.200 g, 42%)を得た。

参考例40(化合物oo)

参考例20と同様にして、参考例39で得られた化合物nn(0.200 g, 0.420 mmol)、5 mol/L 水酸化ナトリウム水溶液(10 mL)およびメタノール(20 mL)より化合物oo(0.185 g, 98%)を得た。

参考例41 (化合物pp)

参考例21と同様にして、参考例40で得られる化合物 o o (0.200 g, 0.447 mmol)、N, N'ーカルボニルジイミダゾール(79.8 g, 492 mmol)およびN, Oージメチルヒドロキシルアミン塩酸塩(6.2 g, 64.0 mmol)より、化合物pp(0.198 g,

90%)を得た。

参考例42(化合物qq)

参考例22と同様にして、参考例41で得られた化合物pp(0.198 g, 0.404 mmol)および水素化ジイソブチルアルミニウム(0.95 mol/L ヘキサン溶液, 0.51 mL, 0.485 mmol)より、化合物 qq(0.154 g, 88%)を得た。

参考例43 (化合物 r r)

参考例 7 で得られた化合物 f (0.541 g, 1.33 mmol) をジクロロメタン (7.0 ml) に溶解し、トリエチルアミン(0.464 ml, 3.33 mmol) およびp ートルエンスルホニルクロライド(259 mg, 1.36 mmol) を加え、室温で 15 時間攪拌した。反応液に 1.0 mol/L 塩酸および水を加え、クロロホルムで抽出した。有機層を水で洗浄した後、無水硫酸ナトリウムで乾燥し、溶媒を減圧留去した。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム) で精製することにより、化合物 r r (0.515 g,69%) を得た。

APCI-MS m/z: 560 (M+H) +.

参考例44(化合物ss)

参考例 4 3 と同様にして、参考例 1 0 で得られる化合物 i (0.405 g, 0.965 mmol)、トリエチルアミン(0.336 mL, 2.41 mmol)および p ートルエンスルホニルクロライド(202 mg, 1.06 mmol)より、化合物 s s (0.277 g, 50%)を得た。

製剤例1 錠剤(化合物7)

常法により、次の組成からなる錠剤を調製する。化合物7,40g、乳糖286.8gおよび馬鈴薯澱粉60gを混合し、これにヒドロキシプロピルセルロースの10%水溶液120gを加える。この混合物を常法により練合し、造粒して乾燥させた後、整粒し打錠用顆粒とする。これにステアリン酸マグネシウム1.2gを加えて混合し、径8mmの杵をもった打錠機(菊水社製RT-15型)で打錠を行って、錠剤(1錠あたり活性成分20mgを含有する)を得る。

PCT/JP2004/008375

処方	化合物 7	2 0	m g
	乳糖	143.	4 m g
	馬鈴薯澱粉	3 0	m g
	ヒドロキシプロピルセルロース	6	m g
	ステアリン酸マグネシウム	. 0.	6 m g
		200	m g

産業上の利用可能性

本発明により、細胞増殖が関わる疾患の治療、例えば悪性腫瘍(乳癌、胃癌、卵 巣癌、大腸癌、肺癌、脳腫瘍、喉頭癌、血液系の癌、膀胱癌および前立腺癌を含む 尿生殖管の癌、腎癌、皮膚癌、肝癌、膵癌、子宮癌など)、再狭窄、心肥大、免疫 疾患などの治療に有用なチアジアゾリン誘導体またはその薬理学的に許容される 塩が提供される。

請 求 の 範 囲

1. 一般式 (I)

< 式中、

R¹は水素原子、置換もしくは非置換の低級アルキル、置換もしくは非置換の低級アルケニル、置換もしくは非置換の低級アルキニルまたは置換もしくは非置換のシクロアルキルを表し、

R²は水素原子または一COR⁵(式中、R⁵は置換もしくは非置換の低級アルキル、 置換もしくは非置換の低級アルケニル、置換もしくは非置換の低級アルキニルまた は置換もしくは非置換のシクロアルキルを表す)

を表すか、またはR¹とR²が隣接する窒素原子と一緒になって置換もしくは非置換の複素環基を形成し、

R³は水素原子、置換もしくは非置換の低級アルキル、置換もしくは非置換の低級アルケニル、置換もしくは非置換の低級アルキニルまたは置換もしくは非置換のシクロアルキルを表し、

 R^4 は置換もしくは非置換のアリールまたは置換もしくは非置換の複素環基を表し、Aは、 $-(CH_2)_n-(式中、nは1~6の整数を表す)または式(II)$

(式中、mは0~2の整数を表し、ZはBと結合するCHまたは窒素原子を表す)を表し、

(i) Aが一(CH_2) $_n$ 一であり、nが1または2であるとき

Bは、 $-NR^6R^7$ {式中、 R^6 は水素原子または低級アルキルを表し、 R^7 は置換低級アルキル、 $-COR^8$ [式中、 R^8 は置換低級アルキル(但し、トリフルオロメチルではない)、置換低級アルコキシ、置換もしくは非置換のアリールオキシ、置換もしくは非置換の複素環基または $-NR^9R^{10}$ (式中、 R^9 および R^{10} は、同一または異なって、水素原子、置換もしくは非置換の低級アルキル、置換もしくは非置換の低級アルキール、置換もしくは非置換の低級アルキニル、置換もしくは非置換のシクロアルキル、置換もしくは非置換のアリールまたは置換もしくは非置換の複素環基を表すか、または R^9 と R^{10} が隣接する窒素原子と一緒になって置換もしくは非置換の複素環基を形成する)を表す」を表すか、または R^6 と R^7 が隣接する窒素原子と一緒になって置換もしくは非置換の複素環基を形成する)、

 $-OR^{11}$ (式中、 R^{11} は置換低級アルキル、置換もしくは非置換の低級アルカノイル、置換もしくは非置換の低級アルキルカルバモイル、置換もしくは非置換のジ低級アルキルカルバモイルまたは置換もしくは非置換の複素環カルボニルを表す)、 $-SR^{12}$ (式中、 R^{12} は前記 R^{11} と同義である)、または

 $CH=NR^{13}$ (式中、 R^{13} はヒドロキシまたは置換もしくは非置換の低級アルコキシを表す)を表し、

(i i) Aが一(CH₂)_nーであり、nが3~6の整数であるとき、

Bは一NR¹⁴R¹⁵ {式中、R¹⁴およびR¹⁵は同一または異なって、水素原子、置換もしくは非置換の低級アルキル、置換もしくは非置換の低級アルケニル、置換もしくは非置換の近級アルキニル、置換もしくは非置換のシクロアルキル、置換もしくは非置換のアリール、置換もしくは非置換の複素環基、一COR¹⁶ [式中、R¹⁶ は置換もしくは非置換の低級アルキル、置換もしくは非置換の低級アルケニル、置換もしくは非置換の低級アルケニル、置換もしくは非置換の近級アルキール、置換もしくは非置換のシクロアルキル、置換もしくは非置換のアリール、置換もしくは非置換ので変素環基、置換もしくは非置換の低級アルコキシ、置換もしくは非置換のアリールオキシまたは一NR¹⁷R¹⁸ (式中、R¹⁷およびR¹⁸は、同一または異なって、水素原子、置換もしくは非置換の低級アルケニル、置換もしくは非置換の低級アルケニル、置換もしくは非置換の低級アルケニル、置換もしくは非置換の

低級アルキニル、置換もしくは非置換のシクロアルキル、置換もしくは非置換のア リールまたは置換もしくは非置換の複素環基を表すか、または

R¹⁷とR¹⁸が隣接する窒素原子と一緒になって置換もしくは非置換の複素環基を形成する)を表す]または一SО₂R¹⁹[式中、R¹⁹は置換もしくは非置換の低級アルキル、置換もしくは非置換の低級アルケニル、置換もしくは非置換の低級アルキニル、置換もしくは非置換のシクロアルキル、置換もしくは非置換のアリール、置換もしくは非置換の複素環基または一NR²⁰R²¹(式中、R²⁰およびR²¹は同一または異なって、水素原子、置換もしくは非置換の低級アルキル、置換もしくは非置換の低級アルキル、置換もしくは非置換の低級アルキニルまたは置換もしくは非置換の低級アルケニル、置換もしくは非置換の低級アルキニルまたは置換もしくは非置換のシクロアルキルを表すか、またはR²⁰とR²¹が隣接する窒素原子と一緒になって置換もしくは非置換の複素環基を形成する)を表す]を表すか、またはR¹⁴とR¹⁵が隣接する窒素原子と一緒になって置換もしくは非置換の複素環基を形成する}、

- -OR²² (式中、R²²は前記R¹¹と同義である)、
- SR²³ (式中、R^{2,3}は前記R¹¹と同義である)、または
- CH=NR²⁴ (式中、R²⁴は前記R¹³と同義である)を表し、

(i i i) Aが式(II) であるとき、

Bは水素原子、置換もしくは非置換の低級アルキル、置換もしくは非置換の低級アルカノイル、置換もしくは非置換の低級アルコキシカルボニルまたは置換もしくは非置換の低級アルキルスルボニルを表す>

で表されるチアジアゾリン誘導体またはその薬理学的に許容される塩。

- 2. R¹が水素原子または低級アルキルである請求の範囲第1項記載のチアジア ゾリン誘導体またはその薬理学的に許容される塩。
- 3. R²が-COR⁵(式中、R⁵は前記と同義である)である請求の範囲第1または2項記載のチアジアゾリン誘導体またはその薬理学的に許容される塩。
- 4. R⁵が低級アルキルである請求の範囲第3項記載のチアジアゾリン誘導体またはその薬理学的に許容される塩。

- 5. R^5 が t e r t ーブチルである請求の範囲第3項記載のチアジアゾリン誘導体またはその薬理学的に許容される塩。
- 6. R³が低級アルキルである請求の範囲第1~5項のいずれかに記載のチアジアゾリン誘導体またはその薬理学的に許容される塩。
- 7. R³がtertーブチルである請求の範囲第1~5項のいずれかに記載のチアジアゾリン誘導体またはその薬理学的に許容される塩。
- 8. R⁴が置換もしくは非置換のアリールである請求の範囲第1~7項のいずれかに記載のチアジアゾリン誘導体またはその薬理学的に許容される塩。
- 9. R⁴がフェニルである請求の範囲第1~7項のいずれかに記載のチアジアゾリン誘導体またはその薬理学的に許容される塩。
- 10. Aが $-(CH_2)_n-($ 式中、nは前記と同義である)である請求の範囲第1~9項のいずれかに記載のチアジアゾリン誘導体またはその薬理学的に許容される塩。
- 11. nが1または2である請求の範囲第10項記載のチアジアゾリン誘導体またはその薬理学的に許容される塩。
- 12. Bが-NR⁶R⁷(式中、R⁶およびR⁷はそれぞれ前記と同義である)である請求の範囲第11項記載のチアジアゾリン誘導体またはその薬理学的に許容される塩。
- 13. R⁶が水素原子である請求の範囲第12項記載のチアジアゾリン誘導体またはその薬理学的に許容される塩。
- 14. R^7 が $-COR^8$ (式中、 R^8 は前記と同義である)である請求の範囲第12または13項記載のチアジアゾリン誘導体またはその薬理学的に許容される塩。
- 15. R⁶とR⁷が隣接する窒素原子と一緒になって置換もしくは非置換の複素 環基を形成する請求の範囲第12項記載のチアジアゾリン誘導体またはその薬理 学的に許容される塩。
- 16. nが3~6の整数である請求の範囲第10項記載のチアジアゾリン誘導体またはその薬理学的に許容される塩。

17. nが3である請求の範囲第10項記載のチアジアゾリン誘導体またはその 薬理学的に許容される塩。

- 18. $Bが-NR^{14}R^{15}$ (式中、 R^{14} および R^{15} はそれぞれ前記と同義である) である請求の範囲第16または17項記載のチアジアゾリン誘導体またはその薬理学的に許容される塩。
- 19. R¹⁴が水素原子である請求の範囲第18項記載のチアジアゾリン誘導体またはその薬理学的に許容される塩。
- 20. R¹⁵が置換もしくは非置換の低級アルキルである請求の範囲第18または19項記載のチアジアゾリン誘導体またはその薬理学的に許容される塩。
- 21. R¹⁵が一COR¹⁶ (式中、R¹⁶は前記と同義である) である請求の範囲 第18または19項記載のチアジアゾリン誘導体またはその薬理学的に許容される塩。
- 22. R¹⁶が置換もしくは非置換の複素環基である請求の範囲第21項記載の チアジアゾリン誘導体またはその薬理学的に許容される塩。
- 23. R^{16} が $-NR^{17}R^{18}$ (式中、 R^{17} および R^{18} はそれぞれ前記と同義である)である請求の範囲第21項記載のチアジアゾリン誘導体またはその薬理学的に許容される塩。
- 24. R^{15} が $-SO_2R^{19}$ (式中、 R^{19} は前記と同義である)である請求の範囲 第18または19項記載のチアジアゾリン誘導体またはその薬理学的に許容される塩。
- 25. Aが式(II)である請求の範囲第1~9項のいずれかに記載のチアジア ゾリン誘導体またはその薬理学的に許容される塩。
- 26. 乙が窒素原子である請求の範囲第25項記載のチアジアゾリン誘導体またはその薬理学的に許容される塩。
- 27. Bが水素原子または置換もしくは非置換の低級アルキルである請求の範囲 第25または26項記載のチアジアゾリン誘導体またはその薬理学的に許容され る塩。

- 28. 請求の範囲第1~27項のいずれかに記載のチアジアゾリン誘導体またはその薬理学的に許容される塩を有効成分として含有する医薬。
- 29. 請求の範囲第1~27項のいずれかに記載のチアジアゾリン誘導体またはその薬理学的に許容される塩を有効成分として含有するM期キネシンイージーファイブ (Eg5) 阻害剤。
- 30. 請求の範囲第1~27項のいずれかに記載のチアジアゾリン誘導体またはその薬理学的に許容される塩を有効成分として含有する抗腫瘍剤。
- 31. 請求の範囲第1~27項のいずれかに記載のチアジアゾリン誘導体または その薬理学的に許容される塩の有効量を投与することを特徴とするM期キネシン Eg5阻害方法。
- 32. 請求の範囲第1~27項のいずれかに記載のチアジアゾリン誘導体または その薬理学的に許容される塩の有効量を投与することを特徴とする悪性腫瘍の治 療方法。
- 33. M期キネシンEg5阻害剤の製造のための請求の範囲第1~27項のいずれかに記載のチアジアゾリン誘導体またはその薬理学的に許容される塩の使用。
- 34. 抗腫瘍剤の製造のための請求の範囲第1~27項のいずれかに記載のチアジアゾリン誘導体またはその薬理学的に許容される塩の使用。

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP2004/008375

	CATION OF SUBJECT MATTER CO7D285/12, A61K31/433, A61P	35/00	
According to Int	ernational Patent Classification (IPC) or to both nation	al classification and IPC	
B. FIELDS SE	ARCHED		
Minimum docum Int.Cl	nentation searched (classification system followed by classification conditions) C07D285/12, A61K31/433, A61P	assification symbols) 35/00	
Documentation s	searched other than minimum documentation to the exte	ent that such documents are included in the	e fields searched
	pase consulted during the international search (name of RY (STN), CAPLUS (STN), MEDLINE (S		rms used)
C. DOCUMEN	NTS CONSIDERED TO BE RELEVANT		·
Category*	Citation of document, with indication, where ap	opropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
P,X	WO 03/051854 A1 (Kyowa Hakko 26 June, 2003 (26.06.03), Page 44; table 6; example 97 (Family: none)	Kogyo Co., Ltd.),	1-30,33-34
A . A	JP 2000-229959 A (Sumitomo P Ltd.), 22 August, 2000 (22.08.00), Claims 1 to 7 (Family: none) Seiju KUBOTA et al., Novel re		1-30,33-34
	3-acyl-5-acylamino-2, 3-dihyo thiadiazole 1-oxides into 1, Heterocycles, Vol.24, No.1, p 1986, compound 1-2	dro-1, 3, 4- 3, 4-oxadiazoles,	
	cuments are listed in the continuation of Box C.	See patent family annex.	
"A" document de to be of part "E" earlier applie filing date "L" document we cited to esta special reason "O" document re "P" document pro-	gories of cited documents: efining the general state of the art which is not considered icular relevance cation or patent but published on or after the international which may throw doubts on priority claim(s) or which is ablish the publication date of another citation or other on (as specified) eferring to an oral disclosure, use, exhibition or other means ublished prior to the international filing date but later than date claimed	"X" later document published after the interdate and not in conflict with the application the principle or theory underlying the in "X" document of particular relevance; the considered novel or cannot be considered novel or cannot be considered when the document is taken alone "Y" document of particular relevance; the considered to involve an inventive combined with one or more other such being obvious to a person skilled in the "&" document member of the same patent for the same p	laimed invention cannot be dered to involve an inventive laimed invention cannot be laimed invention cannot be step when the document is documents, such combination art
	completion of the international search tember, 2004 (06.09.04)	Date of mailing of the international sear 21 September, 2004	
	ng address of the ISA/ se Patent Office	Authorized officer Telephone No.	
	0 (second sheet) (January 2004)	I CIOPHOHO I VO.	•

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.
PCT/JP2004/008375

	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
Category* A	Seiju KUBOTA et al., Synthesis of 4-acyl-2- (acylamino) - $\Delta 2$ -1, 3, 4-thiadiazolines and 4-acyl-2-amino- $\Delta 2$ -1, 3, 4-thiadiazolines by acylation of Thiosemicarbazones, J.Org.Chem., Vol.45, No.8, pages 1473 to 1477, 1980, Scheme 1	1-30,33-34
A·	Seiju KUBOTA et al., Stereoselective S-Oxdation of 5-substiuted 4-acetyl- Δ^2 -1, 3, 4-thiadiazolines; X-ray crystal structure of 4-acetyl-2-acetylamino-5-methyl-5-phenyl- Δ^2 -1, 3, 4-thiadiazolines 1-oxide, J.Chem.Soc. Chem.Commun., No.16, pages 901 to 902, 1982, compound 1	1-30,33-34
A	US 4338449 A (Edie V.P. Tao et al.), 06 July, 1982 (06.07.82), Claim 1; column 1, lines 5 to 11 (Family: none)	1-30,33-34
A	SCHENONE, S. et al., 3-Arylsulphonel-5- arylamino-1, 3, 4-thiadiazol-2(3H) ones as anti-inflammatory, and analgesic agents., Bioorganic & Medicinal Chemistry, 9, 2149-2153, 2001	1-30,33-34
A	BHALLA, M. et al., Benzopyran-2-one derivatives: antiinflammastory, analgesic and antiproteolytic agents., European Journal of Medicinal Chemistry, 29, 713-17, 1994	1-30,33-34
A	JP 62-53976 A (Fisons Plc.), 09 March, 1987 (09.03.87), Claims 1, 7 & EP 217519 A1	1-30,33-34
		·

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No. PCT/JP2004/008375

Box No. II	Observations where certain claims were found unscarchable (Continuation of item 2 of first sheet)
1. X Claims becaus	al search report has not been established in respect of certain claims under Article 17(2)(a) for the following reasons: s Nos.: 31-32 se they relate to subject matter not required to be searched by this Authority, namely: claims pertain to methods for treatment of the human body by therapy.
because	s Nos.: se they relate to parts of the international application that do not comply with the prescribed requirements to such an that no meaningful international search can be carried out, specifically:
	s Nos.: se they are dependent claims and are not drafted in accordance with the second and third sentences of Rule 6.4(a).
Box No. III	Observations where unity of invention is lacking (Continuation of item 3 of first sheet)
This Internation	nal Searching Authority found multiple inventions in this international application, as follows:
As all r claims.	required additional search fees were timely paid by the applicant, this international search report covers all searchable.
	searchable claims could be searched without effort justifying an additional fee, this Authority did not invite payment of ditional fee.
-	y some of the required additional search fees were timely paid by the applicant, this international search report covers nose claims for which fees were paid, specifically claims Nos.:
	•
•	quired additional search fees were timely paid by the applicant. Consequently, this international search report is ted to the invention first mentioned in the claims; it is covered by claims Nos.:
Remark on Pro	The additional search fees were accompanied by the applicant's protest. No protest accompanied the payment of additional search fees.

i i	属する分野の分類(国際特許分類(IPC)) ¹ CO7D285/12, A61K31/43	33, A61P35/00	
B. 調査を行			
調査を行った最	表小限資料(国際特許分類(IPC)) 7 CO7D285/12, A61K31/43	33, A61P35/00	
最小限資料以外	外の資料で調査を行った分野に含まれるもの	•	•
国際調査で使用 REGIST	用した電子データベース(データベースの名称、 RY (STN), CAPLUS (STN), M	調査に使用した用語) EDLINE (STN)	·
	5と認められる文献.	<u> </u>	
引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連すると	こきは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号
PΧ	WO 03/051854 A1 (協和醗酵工業株式会社) 200 3.06.26,第44頁第6表実施例97 (ファミリーなし)		$\begin{vmatrix} 1-30, & 3\\ 3-34 \end{vmatrix}$
A			$\begin{vmatrix} 1-30, & 3\\ 3-34 \end{vmatrix}$
A	Seiju KUBOTA et al., Novel rearra no-2,3-dihydro-1,3,4-thiadiazole oles, Heterocycles, Vol.24, No.1, nd 1-2	1-oxides into 1, 3, 4-oxadiaz	1 - 30, 3 $3 - 34$
区 C 欄の続き	きにも文献が列挙されている。	□ パテントファミリーに関する別	J紙を参照。
「A」特に関連 特の 「E」国際 「E」以後 「L」 の 「L」 の の の の の の の の の の の の の の の の の の の	のカテゴリー 車のある文献ではなく、一般的技術水準を示す 質目前の出願または特許であるが、国際出願日 公表されたもの 主張に疑義を提起する文献又は他の文献の発行 くは他の特別な理由を確立するために引用する 理由を付す) よる開示、使用、展示等に言及する文献 質日前で、かつ優先権の主張の基礎となる出願	の日の後に公表された文献 「T」国際出願日又は優先日後に公表 出願と矛盾するものではなく、 の理解のために引用するもの 「X」特に関連のある文献であって、 の新規性又は進歩性がないと考 「Y」特に関連のある文献であって、 上の文献との、当業者にとって よって進歩性がないと考えられ 「&」同一パテントファミリー文献	発明の原理又は理論 当該文献のみで発明 えられるもの 当該文献と他の1以 自明である組合せに
国際調査を完了	了した日 06.09.2004	国際調査報告の発送日 21.	9. 2004
日本国	の名称及びあて先 国特許庁(ISA/JP) 郵便番号100-8915 郵千代田区霞が関三丁目4番3号	特許庁審査官(権限のある職員) 田名部 拓也 電話番号 03-3581-1101	4P 9738 内線 3492

C(続き).	関連すると認められる文献	
引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号
A	Seiju KUBOTA et al., Synthesis of 4-acyl-2-(acylamino)- \triangle 2-1,3,4-thiadiazolines and 4-acyl-2-amino- \triangle 2-1,3,4-thiadiazolines by acylation of Thiosemicarbazones, J. Org. Chem., Vol. 45, No. 8, pp. 1473-1477, 1980, Scheme 1	1-30, 3 3-34
A	Seiju KUBOTA et al., Stereoselective S-Oxdation of 5-substit uted 4-acetyl- \triangle^2 -1, 3, 4-thiadiazolines: X-ray crystal structu re of 4-acetyl-2-acetylamino-5-methyl-5-phenyl- \triangle^2 -1, 3, 4-thiadiazoline 1-oxide, J. Chem. Soc., Chem. Commun., No. 16, pp. 9 01-902, 1982; compound 1	1-30, 3 $3-34$
A	US 4338449 A (Eddie V. P. Tao et al.) 1982. 07.06,クレーム1、第1欄第5-11行(ファミリーなし)	1-30, 3 3-34
A	SCHENONE, S. et al., 3-Arylsulphonyl-5-arylamino-1,3,4-thiad iazol-2(3H) ones as anti- inflammatory and analgesic agents., Bioorganic & Medicinal Chemistry, 9, 2149-2153, 2001.	1 - 30, 3 $3 - 34$
A	BHALLA, M. et al., Benzopyran-2-one derivatives: antiinflamm atory, analgesic and antiproteolytic agents., European Journ al of Medicinal Chemistry, 29, 713-17, 1994.	1-30, 3 $3-34$
A	JP 62-53976 A (ファイソンズ・ピーエルシー) 19 87.03.09,請求項1、7 &EP 217519 A1	1-30, 3 $3-34$
٠.		
		·

第11欄 請求の範囲の一部の調査ができないときの意見(第1ページの2の続き)
法第8条第3項 (PCT17条(2)(a)) の規定により、この国際調査報告は次の理由により請求の範囲の一部について作
成しなかった。
1. X 請求の範囲 31-32 は、この国際調査機関が調査をすることを要しない対象に係るものである。
つまり、
人の身体の治療による処置方法である。
の 「一部中の作曲 ・ ・ ・ ・ ・ ・ ・ ・ ・ ・ ・ ・ ・ ・ ・ ・ ・ ・ ・
2. 請求の範囲は、有意義な国際調査をすることができる程度まで所定の要件を満たしてい
ない国際出願の部分に係るものである。つまり、
\cdot
3. 請求の範囲 は、従属請求の範囲であって P C T 規則6.4(a) の第2文及び第3文の規定に
従って記載されていない。
第Ⅲ欄 発明の単一性が欠如しているときの意見 (第1ページの3の続き)
次に述べるようにこの国際出願に二以上の発明があるとこの国際調査機関は認めた。
•
\cdot .
1. 出願人が必要な追加調査手数料をすべて期間内に納付したので、この国際調査報告は、すべての調査可能な請求 の範囲について作成した。
2. □ 追加調査手数料を要求するまでもなく、すべての調査可能な請求の範囲について調査することができたので、追
加調査手数料の納付を求めなかった。
3. 出願人が必要な追加調査手数料を一部のみしか期間内に納付しなかったので、この国際調査報告は、手数料の納
付のあった次の請求の範囲のみについて作成した。
J
4. 出願人が必要な追加調査手数料を期間内に納付しなかったので、この国際調査報告は、請求の範囲の最初に記載
されている発明に係る次の請求の範囲について作成した。
\
プロ・加州市大会に対点に、内田・大人・大学、中国・大学、大学、
追加調査手数料の異議の申立てに関する注意
追加調査手数料の納付と共に出願人から異議申立てがあった。
□ 追加調査手数料の納付と共に出願人から異議申立てがなかった。